



⑫

DEMANDE DE BREVET EUROPEEN

⑬ Numéro de dépôt: 88402127.0

⑭ Date de dépôt: 18.08.88

⑮ Int. Cl.4: C 08 F 8/40

C 08 F 8/30, C 08 F 8/34,
B 01 J 39/20

⑯ Priorité: 21.08.87 FR 8711813

⑰ Date de publication de la demande:
22.02.89 Bulletin 89/08

⑱ Etats contractants désignés:
AT BE CH DE ES FR GB GR IT LI LU NL SE

⑲ Demandeur: CENTRE NATIONAL DE LA RECHERCHE
SCIENTIFIQUE
15, quai Anatole France
F-75007 Paris (FR)

⑳ Inventeur: Letourneau, Didier
32 Allée de la Clairière
F-93600 Aulnay (FR)

Douzon, Colette née Agnellet
6 Rue Taclet
F-75020 Paris (FR)

Migonney, Véronique née Touze
19 Rue des Callais
F-95600 Eaubonne (FR)

Muller, Daniel André
3 Impasse Guyemer
F-95230 Soisy-sous-Montmorency (FR)

Jozefowicz
65, 2ème Avenue
F-60260 Lamorlaye (FR)

㉑ Mandataire: Le Brusque, Maurice et al
Cabinet Harlé et Phélix 21, rue de la Rochefoucauld
F-75009 Paris (FR)

㉒ Polymères dérivés de polystyrènes et dextranes réticulés, leurs procédés de préparation et leurs applications pour
l'analyse et la purification de molécules d'origine biologique.

㉓ Ces résines dérivées d'un (co)polymère réticulé du
styrène, ou d'un dextrane réticulé, comportent une chaîne de
(co)polymère, substituée par un ou plusieurs groupes, identi-
ques ou différents, appartenant aux catégories suivantes :
-Z-A₁ : -Z-A₂ ; -Z-A₁-Z'-A₂ ; -Z-A₁-A₃-A₂ ; -Z-A₁-A₄, où
Z = chaîne d'espacement, Z' = chaîne de liaison, A₁ = reste
phosphate, A₂ = reste de base purique ou pyrimidique,
A₃ = reste de sucre, et A₄ = reste d'une molécule intervenant
dans la structure polaire des divers phospholipides. Elles sont
applicables pour l'analyse et la purification de molécules
d'origine biologique, notamment comme phase stationnaire en
chromatographie d'échange d'ions et d'affinité, en particulier
pour réaliser le fractionnement de mélanges de protéines. Leur
interaction avec des protéines, notamment les anticorps
anti-ADN et anti-phospholipides présents dans le sérum des
patients atteints de LED, les rend applicables à des opérations
d'épuration sélective des différents types d'anticorps déve-
loppés par les malades lupiques.

EP 0 304 377 A2

Description**Polymères dérivés de polystyrènes et dextrans réticulés, leurs procédés de préparation et leurs applications pour l'analyse et la purification de molécules d'origine biologique.**

La présente invention concerne de nouvelles résines qui sont constituées par des polymères résultant de la modification des polymères aptes à servir de supports en chromatographie, que sont les polystyrènes et dextrans réticulés ; la présente invention concerne également la préparation de ces résines, ainsi que leurs applications pour l'analyse et la purification de molécules d'origine biologique, notamment comme phase stationnaire en chromatographie d'échange d'ions et d'affinité, en particulier pour réaliser le fractionnement de mélanges de protéines. Egalelement, leur interaction avec des protéines, notamment les anticorps anti-ADN et anti-phospholipides présents dans le sérum des patients atteints de LED, les rend applicables à des opérations d'épuration sélective des différents types d'anticorps développés par les malades lupiques.

Ces nouvelles résines selon l'invention ont, comme originalité, de comporter des substituants copiant les sites chimiques de l'ADN et de certains phospholipides, et elles possèdent une capacité d'échange d'ions beaucoup plus importante que les supports traditionnels de chromatographie. Elles se présentent, de façon classique, sous la forme de particules dans le cas des polystyrènes réticulés ou de gels, dans le cas des dextrans réticulés, ayant à leur surface, dans une répartition statistique, les différents éléments suivants : bases puriques et pyrimidiques, pentoses, phosphates et constituants de phospholipides, fixés indépendamment, ou associés, sur les unités de polystyrène ou de dextrane avec des bras espaceurs de longueur ou de nature chimique variables ; des taux de substitution élevés peuvent être obtenus. La présence possible des groupements phosphorylés rend ces résines particulièrement intéressantes en chromatographie d'échange d'ions. Ainsi, les résines selon la présente invention, porteuses de groupements phosphate, lesquels jusqu'alors n'avaient pu être greffés de façon importante sur les phases stationnaires classiques, ont des propriétés acido-basiques, et donc, d'échange d'ions, assez nettement différentes des supports habituels.

Par ailleurs, les résines à base de polystyrènes réticulés présentent l'avantage complémentaire de présenter l'excellente tenue mécanique du polymère de base, les rendant utilisables en chromatographie en phase liquide haute performance (H.P.L.C.).

Les supports, qui ont été développés jusqu'ici en chromatographie d'échange d'ions, sont le plus souvent à base de polymères naturels, modifiés afin de porter des groupements permettant l'échange de protéines cationiques (groupements carboxyméthyle, sulfopropyle) ou anioniques (groupements aminoéthyle, diéthylaminoéthyle). Toutefois, ces supports sont des gels qui ne permettent qu'une utilisation en basse pression, ce qui limite considérablement leur emploi à l'échelle industrielle. En effet, leur faible résistance mécanique limite, voire interdit, leur utilisation en H.P.L.C. et, en conséquence, leur intérêt industriel.

Pour pallier ces inconvénients, on déjà recherché, pour ces applications, des supports qui, de par leur réticulation, possèdent de bonnes propriétés mécaniques, c'est-à-dire une bonne rigidité. Parmi les polymères qui ont ainsi été proposés, on peut citer le polyacrylamide, le polymère trisacrylique, le poly(méthacrylate d'hydroxyméthyle), les polymères vinyliques. Cependant, les modifications chimiques, qui ont été effectuées dans le but de conférer aux polymères de base un caractère de support d'échange d'ions, restent souvent difficiles, et les taux de substitution obtenus sont généralement faibles.

Ainsi, les supports à base de polystyrène réticulé avec un taux de l'ordre de 2% de divinylbenzène, possèdent une excellente tenue mécanique, mais leur forte hydrophobie a jusqu'à maintenant fortement limité leur usage en chromatographie des protéines. Pour qu'un tel support soit utilisable en chromatographie d'échange d'ions pour des produits d'origine biologique, il est nécessaire qu'il soit fortement substitué par des motifs à la fois hydrophiles et ionisables.

Les polystyrènes (et copolymères du styrène) hydrophiles fonctionnels de l'invention répondent aux problèmes posés. Il est apparu en effet que de telles résines sont toujours utilisables dans des conditions d'élution en chromatographie liquide haute performance, car elles résistent sans modification à des pressions voisines de 200 bars.

La présente invention a d'abord pour objet un polymère dérivé d'un polymère ou copolymère réticulé du styrène ou d'un dextrane réticulé, caractérisé par le fait que la chaîne du polymère ou copolymère de base est substituée par un ou plusieurs groupes, identiques ou différents, appartenant aux catégories suivantes :

- Z-A₁ ;
- Z-A₂ ;
- Z-A₁-Z'-A₂ ;
- Z-A₁-A₃-A₂ ;
- Z-A₁-A₄

où :

- Z représente une chaîne d'espacement ;
- Z' représente une chaîne de liaison ;
- A₁ représente un reste phosphate ;
- A₂ représente le reste d'une base purique ou d'une base pyrimidique ;
- A₃ représente un reste de sucre ; et

- A4 représente un reste d'une molécule intervenant dans la structure polaire des divers phospholipides. La chaîne d'espacement Z est notamment choisie parmi les restes :
 - $-(CH_2)_n-$, n valant de 1 à 6, éventuellement rendu hydrophile par remplacement d'au moins un H par un OH ; ou
 - $-SO_2-NH-(CH_2)_m-$, m valant de 1 à 6, le reste $-(CH_2)_m-$ étant éventuellement rendu hydrophile par remplacement d'au moins un H par un OH ; et
 - dans le cas de la modification d'un dextrane réticulé, également $-CH_2-C(O)-NH-(CH_2)_q-$,

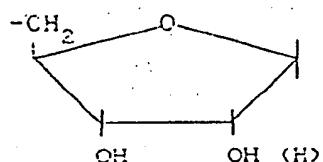
q valant de 1 à 6, le reste $-(CH_2)_q-$ étant éventuellement rendu hydrophile par remplacement d'au moins un H par un OH.

En particulier, on peut mentionner, comme chaînes d'espacement Z, les restes $-CH_2-$; $-(CH_2)_2-$; $-(CH_2)_3-$; $-SO_2-NH-(CH_2)_{203}-$; $-SO_2-NH-CHOH-$; et $-SO_2-NH-CH_2-CHOH-CHOH-$; et, dans le cas de la modification d'un dextrane réticulé, également, $-CH_2-C(O)-NH-(CH_2)_2-$.

Quant à la chaîne de liaison Z', elle est notamment constituée par la chaîne $-(CH_2)_p-$, p valant de 1 à 6, le reste $-(CH_2)_p-$ étant éventuellement rendu hydrophile par remplacement d'au moins un H par un OH.

En ce qui concerne le reste A2, on peut mentionner, à titre d'exemples, les restes des bases puriques majeures que sont l'adénine et la guanine, ainsi que les restes des bases pyrimidiques majeures que sont la cytosine, la thymine et l'uracile.

Le reste A3 représente notamment un reste de sucre, relié par son groupement $-CH_2-$ au reste phosphate ; à titre d'exemple, on peut citer un reste de pentose, en particulier, le reste du D-ribose (ou du 2-désoxy-D-ribose) de formule :



Quant au reste A4, il représente notamment une molécule estérifiée de choline, d'éthanolamine, de sérine, de glycérol ou d'inositol.

L'un des deux polymères de base, qui est modifié selon la présente invention, est un homo- ou copolymère du styrène que l'on peut définir comme étant un polymère à partir d'un mélange de monomères de base comprenant, pour 100 parties en poids, 50 - 100 parties en poids de styrène éventuellement substitué comme l'α-méthylstyrène, et 0-50 parties en poids d'au moins un monomère copolymérisable à insaturation éthylénique choisi notamment parmi les monomères acryliques comme les acrylates et méthacrylates alkyliques inférieurs, les acrylates d'acétoxy inférieurs, l'acrylonitrile, l'acrylamide, les acrylates d'hydroxyalkyle inférieurs, les méthacrylates d'hydroxyalkyle inférieurs, l'acide acrylique et l'acide méthacrylique. De plus, ces polymères du styrène sont réticulés, c'est-à-dire qu'un monomère de réticulation classique choisi notamment parmi les polyvinylbenzènes, comme le divinylbenzène, a été ajouté aux monomères de départ, en une quantité pouvant aller jusqu'à 5 parties en poids pour 100 parties en poids desdits monomères.

Selon l'invention, on utilisera, de préférence, l'homopolymère du styrène, lequel est un support classique ; celui que l'on a utilisé ici était un polystyrène réticulé avec au plus 5% en poids, en particulier avec 2% en poids, d'au moins un monomère de réticulation, comme le divinylbenzène, et se présentant sous la forme de billes d'une dimension voisine de 50 µm.

Pour simplification, on désignera, dans la suite du présent mémoire, les homo- et copolymères du styrène par le terme «polystyrène».

La substitution de la chaîne du polystyrène selon l'invention s'effectue principalement en position para du noyau phényle.

Par ailleurs, selon la présente invention, chaque groupe phényle non impliqué dans la réticulation peut comporter un substituant tel que défini ci-dessus.

Le polymère réticulé, qui est modifié selon l'invention, peut également être un dextrane réticulé, tel qu'un dextrane substitué en parties par des groupes carboxyméthyle. Les dextrans utilisés peuvent être ceux réticulés par l'épichlorhydrine.

La présente invention a encore pour objet un procédé de préparation du polymère dérivé du polystyrène ou dextrane réticulé, tel que défini ci-dessus, caractérisé par le fait qu'il comporte la fixation sur le polymère ou copolymère réticulé de base (polystyrène ou dextrane), en une ou plusieurs étapes, d'un reste $-Z-OH$, ou, dans le cas du polymère ou copolymère du styrène, d'un reste $-Z-X$ (où X représente un halogène et Z est tel que défini ci-dessus), puis

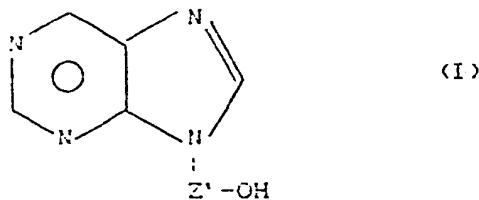
(I) dans le cas où l'on a fixé un reste $-Z-X$, la réaction du polystyrène ainsi modifié avec une base purique ou pyrimidique, afin de former le substituant $-Z-A_2$;

(II) dans le cas où l'on a fixé un reste $-Z-OH$,

(IIa) la phosphorylation du polymère ou copolymère ainsi modifié, afin de former le substituant -Z-A₁; puis
 • lorsque l'on souhaite former le substituant -Z-A₁-Z'-A₂, la réaction du reste -Z-A₁ avec une base purique modifiée schématisée par la formule :

5

10

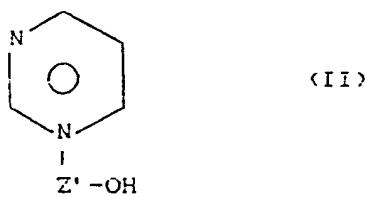


15

ou avec une base pyrimidique modifiée schématisée par la formule :

20

25



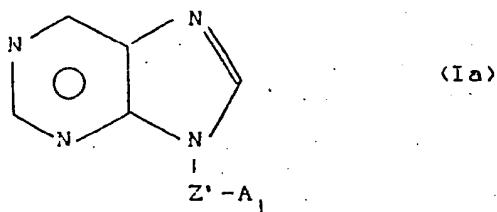
30

35

• lorsque l'on souhaite former le substituant -Z-A₁-A₃-A₂, la réaction du reste -Z-A₁ avec un nucléoside de formule -A₃-A₂, résultant de la liaison de l'azote 9 d'une base purique ou de l'azote 1 d'une base pyrimidique avec le carbone 1' d'un sucre ;
 • lorsque l'on souhaite former le substituant -Z-A₁-A₄, la réaction du groupement -Z-A₁ avec une molécule intervenant dans la structure polaire des divers phospholipides ; ou bien
 (IIb) lorsque l'on souhaite former directement le substituant -Z-A₁-A₃-A₂, la réaction du polymère ou copolymère ainsi modifié avec un nucléoside monophosphate de formule A₁-A₃-A₂ ;
 (IIc) lorsque l'on souhaite former le substituant -Z-A₁-Z'-A₂, la réaction du polymère ou copolymère ainsi modifié avec une base purique transformée schématisée par la formule :

40

45

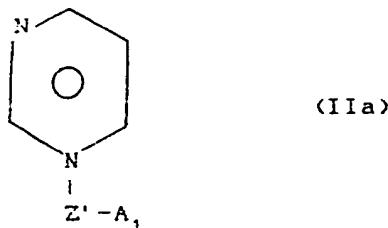


50

et qui est obtenue par phosphorylation de la base purique modifiée de formule (I), ou avec une base pyrimidique transformée schématisée par la formule :

55

60



65

et qui est obtenue par la phosphorylation de la base pyrimidique modifiée de formule (II) ; ou bien
 (IId) lorsque l'on souhaite former le substituant -Z-A₁-A₄, la réaction du polymère ou copolymère ainsi modifié avec un reste A₄ phosphorylé.

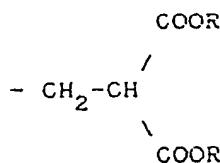
Dans le cas où l'on utilise, comme polymère de départ, un polystyrène réticulé :

1) On peut commencer par fixer, sur le polystyrène de départ, le radical $-\text{CH}_2\text{-X}$, en faisant réagir ledit polystyrène avec un halométhyl méthyl éther en présence de chlorure stannique.

2) On peut également commencer par fixer, sur le polystyrène de départ, le radical $-\text{CH}_2\text{OH}$, en faisant réagir, en présence d'un catalyseur transfert de phase, la résine obtenue comme indiqué ci-dessus, c'est-à-dire modifiée par des radicaux $-\text{CH}_2\text{-X}$, avec l'acétate de potassium, puis en hydrolysant l'acétate obtenu par la potasse concentrée.

3) On peut également commencer par fixer, sur le polystyrène de départ, le radical $-\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH}$, • en faisant réagir la résine modifiée de façon à porter des radicaux $-\text{CH}_2\text{-X}$ avec le cyanure de sodium, en présence d'un catalyseur transfert de phase, pour obtenir le substituant $-\text{CH}_2\text{-C}\equiv\text{N}$; • puis en faisant réagir le polystyrène ainsi modifié avec l'acide chlorhydrique en milieu alcoolique, afin d'obtenir le substituant $-\text{CH}_2\text{-COOH}$;

4) On peut également commencer par fixer, sur le polystyrène de départ, le radical $-\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH}$, • en condensant un malonate d'alkyle sur la résine comportant des groupes $-\text{CH}_2\text{-X}$, afin d'obtenir le substituant :



5

10

15

20

25

(R étant un reste alkyle) :

• puis, en hydrolysant la fonction diester ainsi obtenue pour donner une fonction diacide à laquelle on fait subir une décarboxylation en milieu acide, afin d'obtenir le substituant $-\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-COOH}$;

• puis en réduisant par le diborane afin d'obtenir le substituant $-\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH}$.

5) On peut également commencer par fixer sur le polystyrène de départ, le radical $-\text{SO}_2\text{-NH-(CH}_2)_2$ ou $-\text{SO}_2\text{OH}$,

• en faisant réagir l'acide chlorosulfonique sur le polystyrène de départ, de façon à obtenir le substituant $-\text{SO}_2\text{Cl}$,

• puis en faisant agir l'éthanolamine ou la propanolamine sur le substituant précité.

6) On peut également commencer par fixer sur le polystyrène de départ, le radical $-\text{SO}_2\text{-NH-CH}_2\text{-CHOH-CH}_2\text{OH}$,

• en faisant réagir l'acide chlorosulfonique sur le polystyrène de départ, de façon à obtenir le substituant $-\text{SO}_2\text{Cl}$;

• puis en faisant agir l'amino-3 propanediol-1,2 sur le substituant précité.

30

35

40

Dans le cas où l'on utilise, comme polymère de départ, un dextrane réticulé, on peut commencer par y fixer le radical $-\text{NH-(CH}_2)_q\text{-OH}$, q allant de 1 à 6, par réaction avec un halogénure de thionyle, puis par réaction avec une amine de formule $\text{OH-(CH}_2)_q\text{-NH}_2$ ou bien, à l'aide d'un agent de couplage, par condensation avec ladite amine hydroxylée.

On réalise avantageusement la phosphorylation à l'aide du dichlorophosphate de méthyle, de l'acide phosphoreux ou de l'oxychlorure de phosphore, et notamment, à l'aide de l'oxychlorure de phosphore.

Pour préparer les bases modifiées de formules (I) ou (II) dans lesquelles $\text{Z}' = -\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-}$, on fait réagir la base avec le carbonate d'éthylène en présence d'un catalyseur transfert de phase.

On réalise la réaction du reste $-\text{Z-A}_1$ sur les bases modifiées des formules (I) ou (II) à l'aide d'un agent de couplage, tel que la N,N'-dicyclohexylcarbodiimide (DCCI).

45

50

55

Enfin, on prépare une base modifiée de formule (Ia) ou (IIa) en phosphorylant avec POCl_3 la base correspondante de formule respectivement (I) ou (II), puis on condense ladite base de formule (Ia) ou (IIa) sur le substituant $-\text{Z-OH}$ à l'aide d'un agent de couplage, tel que la DCCI.

La présente invention a également pour objet l'utilisation du polymère dérivé d'un polystyrène ou dextrane réticulé, tel que défini ci-dessus, comme phase stationnaire en chromatographie d'échanges d'ions, et, particulièrement pour le fractionnement de mélanges protéiques, ainsi que comme phase stationnaire en chromatographie d'affinité, par exemple pour réaliser des épurations sélectives des différents types d'anticorps développés par les malades lupiques (anticorps anti-ADN, anti-coagulants circulants et anti-phospholipides). On peut également mentionner la purification, par chromatographie d'affinité ou d'échange d'ions, des enzymes, co-enzymes, ou complexes enzymatiques admettant comme substrats, l'ADN, l'ARN et les nucléotides ; ainsi que la purification, à partir de divers extraits plasmatiques, des facteurs de la coagulation sanguine, notamment les facteurs II, VII, IX et X.

La présente invention a également pour objet l'utilisation du polymère dérivé d'un polystyrène ou dextrane réticulé, tel que défini ci-dessus, pour la purification des molécules d'origine biologique, telles que les protéines intervenant au cours du processus de la coagulation sanguine, et dans des systèmes d'analyse biologique, tels que RIA, ELISA, électrophorèse, immunoélectrophorèse mono- et bi-dimensionnelle,

60

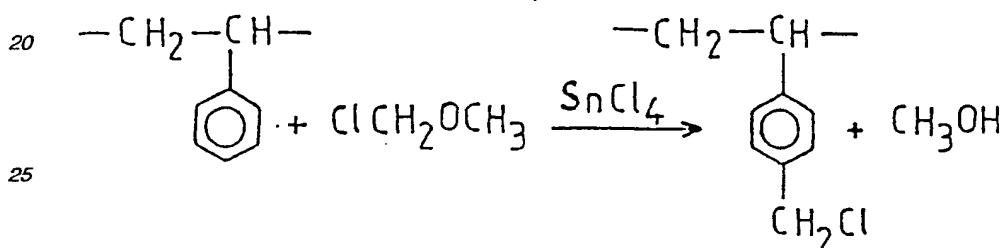
65

électrofocalisation, etc. A titre d'exemple, on peut citer les dosages des différents types d'anticorps lupiques, et, notamment, le dosage des anticoagulants circulants et/ou des anti-phospholipides.

Pour mieux illustrer la présente invention, on en décrira ci-après plusieurs modes de mises en œuvre. Les Exemples A à H concernent la préparation de différentes résines de polystyrène modifiées intermédiaires dans la préparation des résines selon la présente invention. Les Exemples 1 à 7 concernent la préparation de différentes résines selon la présente invention. Les résultats de microanalyse pour chacune des résines mises en jeu sont rapportés dans le tableau III qui fait suite à l'Exemple 6. Les Exemples 8 à 12 illustrent les différentes utilisations des résines selon l'invention.

10 **Exemple A**

15 **Préparation du poly(parachlorométhylstyrène)**



30 On place 24,5 g (235 mEq) de polystyrène (FLUKA) dans 250 ml (4000 mEq) de CH_2Cl_2 sous agitation, pendant 4 heures. On ajoute, à 0°C, 45 ml (600 mEq) de $\text{ClCH}_2\text{OCH}_3$ et 10 ml (85 mEq) de SnCl_4 , puis on maintient l'agitation, à la température ambiante, pendant 2 heures et demie. Ensuite, on filtre et on laisse en suspension la résine dans CH_2Cl_2 , puis dans un mélange HCl 3N (1/4)/dioxane (3/4), des mélanges dioxane/ H_2O en quantités croissantes de dioxane, du méthanol et du CH_2Cl_2 .

35 Le rendement est supérieur à 80%.

Cette résine PS-CH₂Cl servira de base pour de nombreuses réactions.

40

45

50

55

60

65

TABLEAU I

DOSAGE ARGENTIMETRIQUE * PS-CH ₂ Cl (microanalyse)			
Méq/g de - CH ₂ Cl	5, 1 (5, 3)	5, 3 (5, 15)	5, 8 (5, 7)
% Cl en g/100 g	18, 1 (18, 8)	18, 8 (18, 3)	20, 6 (20, 1)
% de Substitution	77, 8 (81, 1)	81 (78, 5)	88 (86, 5)

5

10

15

20

25

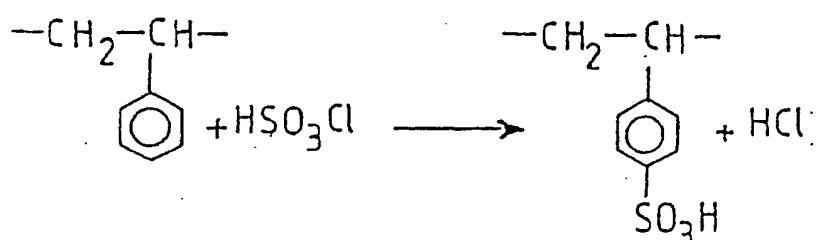
* Le taux de chlore de la résine préparée est déterminé par dosage des ions chlorure libérés par hydrolyse par la butylamine. Après avoir acidifié la suspension, le dosage est effectué à l'aide d'une électrode indicatrice d'argent par une solution de nitrate d'argent.

Exemple B

30

Préparation du poly(parachlorosulfonylstyrène)

35

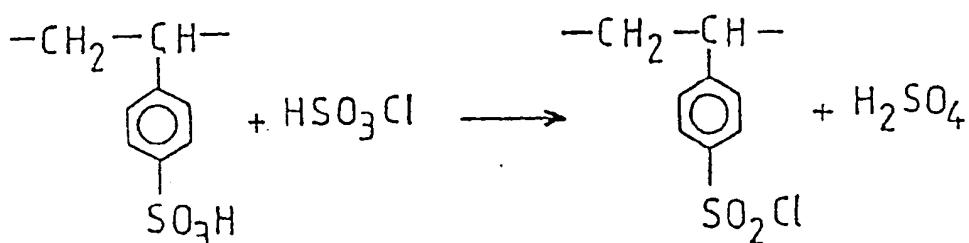


40

45

2ème étape :

50



55

60

Le symbole PS remplacera, dans la suite du présent mémoire, le polystyrène substitué en position para. On place 2,6 g (25 méq) de polystyrène (FLUKA) dans 125 ml (2000 méq) de CH₂Cl₂, sous agitation,

65

pendant 4 heures, à la température ambiante. On ajoute ensuite 15 ml (225 mEq) de HSO_3Cl et on laisse 1 heure sous agitation. On filtre avec CH_2Cl_2 , puis de l'acétone et du CH_2Cl_2 , et on utilise immédiatement le produit obtenu pour réagir avec l'éthanolamine, la propanolamine ou l'amino-3 propan diol-1,2.

Le rendement total est voisin de 80%.

5

TABLEAU II

10

DOSAGE ARGENTIMETRIQUE * DE PS- SO_2Cl		
	MEq/g de $-\text{SO}_2\text{Cl}$	% Cl en g/100 g
	% de substitution	
15	3,86	13,7
	3,88	13,8
		78,2
		78,5

20

* Le taux de chlore de la résine préparée est déterminé par dosage des ions chlorure libérés par hydrolyse par la soude. Après avoir acidifié la suspension, le dosage est effectué à l'aide d'une électrode indicatrice d'argent par une solution de nitrate d'argent.

25

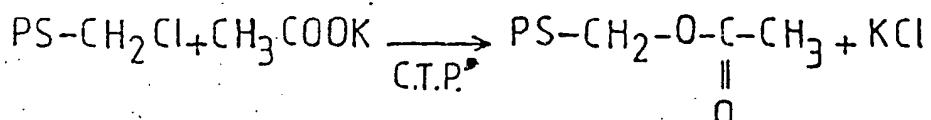
30

Exemple C

35

Préparation du poly(parahydroxyméthylstyrène)

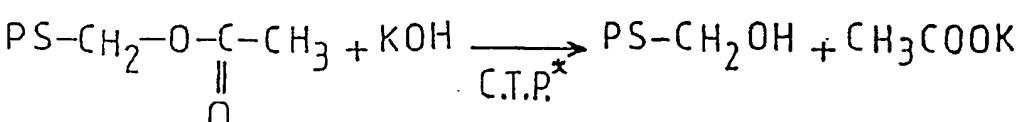
40



45

* C. T. P. = catalyseur de transfert de phase constitué par du chlorure de tricaprylylméthylammonium

50



55

60

* C. T. P. = catalyseur de transfert de phase constitué par du chlorure de tricaprylylméthylammonium

65

On place 10 g (55 mEq) de $\text{PS-CH}_2\text{Cl}$ dans 70 ml (620 mEq) de $\text{C}_6\text{H}_4\text{Cl}_2$ sous agitation, pendant 1 heure. On

ajoute 15 g de CH_3COOK dissous dans 30 ml d'eau, 3 ml de catalyseur, et on place le ballon dans un bain d'huile à 85-90°C, pendant environ 30 heures ; puis, sans séparer, on ajoute, dans le ballon, 15 g de KOH dissous dans 15 ml d'eau et 1 ml de catalyseur qu'on laisse toujours à la même température pendant 45 heures. Ensuite, on filtre avec de l'eau, puis des mélanges H_2O /tétrahydrofurane de plus en plus concentrés en t' tétrahydrofurane, du méthanol et du CH_2Cl_2 .

Malgré la réaction en phase hétérogène, la réaction s' effectue de façon quasi totale.

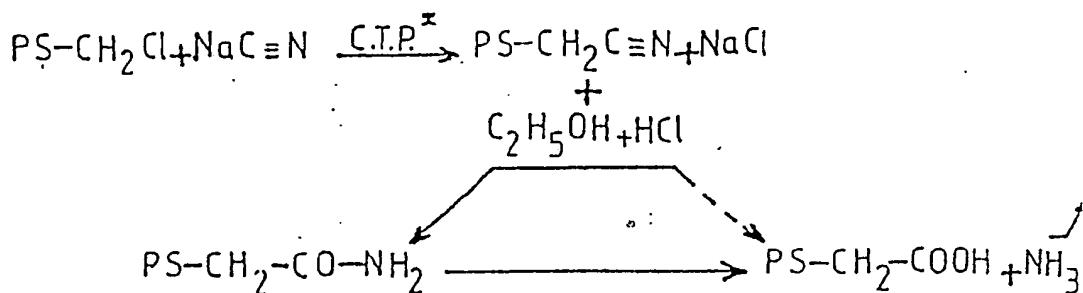
5

Exemple D

10

Préparation du poly(paracarboxyméthylstyrène)

15



20

25

* C. T. P. = catalyseur de transfert de phase constitué par
 $[(\text{C}_4\text{H}_9)_4\text{N}^+, \text{SO}_4^{\text{H}}]$

30

Dans un premier stade, on dissout, à chaud, 3,5 g de $\text{NaC}\equiv\text{N}$ dans 50 ml de N,N-diméthylformamide, on ajoute 5 g (26 méq) de $\text{PS-CH}_2\text{Cl}$, 50 ml de N,N-diméthylformamide et 1,2 g (3,5 méq) de $[(\text{C}_4\text{H}_9)_4\text{N}^+, \text{SO}_4^{\text{H}}]$ que l'on porte à 80°C pendant 24 heures, on filtre ensuite en effectuant les lavages classiques avec H_2O , le dioxane, le méthanol, CH_2Cl_2 , et on sèche la résine formée qui est la paracyanométhylstyrène $\text{PS-CH}_2\text{-C}\equiv\text{N}$.

35

Dans un second stade, on place 2 g (11 méq) de $\text{PS-CH}_2\text{-C}\equiv\text{N}$ et un mélange HCl concentré (37,5 ml)/éthanol (12,5 ml) dans une ampoule de verre que l'on scelle. On porte l'ampoule à 110°C, pendant 30 heures, sous agitation, puis, toujours sous agitation, pendant 4 heures à la température ambiante ; on ouvre l'ampoule (placée dans un bain de glace), et, de nouveau, on agite à la température ambiante, pendant 4 heures. On plonge le produit obtenu dans un mélange d'eau et de méthanol ; on filtre ensuite avec de plus en plus de méthanol ; ensuite, on place le produit pendant une dizaine d'heures en suspension dans de la soude 5N ; on filtre à l'eau, puis dans de la soude 10⁻²N ; on filtre à l'eau (on obtient $\text{PS-CH}_2\text{-COONa}$). On laisse alors en suspension dans un mélange HCl 3N(50) / dioxane (50) pendant une dizaine d'heures, et on effectue les filtrations avec H_2O , le dioxane, le méthanol et CH_2Cl_2

40

45

Exemple E

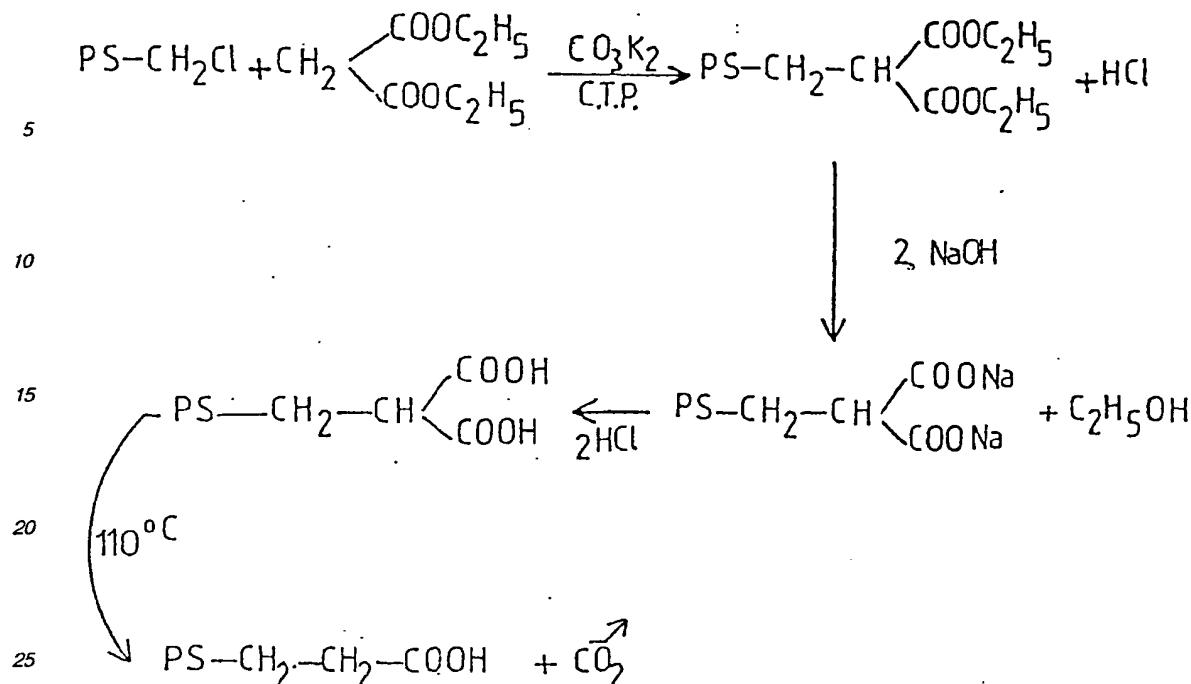
50

Préparation du poly(paracarboxyéthylstyrène)

55

60

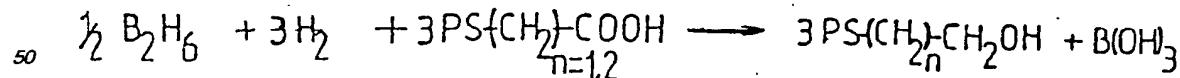
65



30

35 On dissout, à chaud, 5 g de CO_3K_2 dans 50 ml de N,N-diméthylformamide, puis on ajoute 1 g de sulfate de tétrabutylammonium, 2 g (11 mEq) de $\text{PS}-\text{CH}_2\text{Cl}$ et 15 ml (100 mEq) de $(\text{COOC}_2\text{H}_5)_2\text{CH}_2$, à 85°C , pendant 24 heures. On filtre ensuite avec de l'eau, du tétrahydrofurane, du méthanol et CH_2Cl_2 .

Ensuite, 1 g du diester obtenu est mis sous agitation dans 15 ml d'éthanol pendant 2 heures. On rajoute 50 ml de NaOH 5N, et l'on agite pendant 15 heures. Après filtration à l'eau, on met en suspension la résine dans 100 ml d'HCl 5N, à 110°C , pendant 24 heures ; puis, on filtre avec H_2O , du dioxane, du méthanol et CH_2Cl_2 .

40 **Exemple F1**45 **Préparation des composés $\text{PS}-(\text{CH}_2)_{n-1,2}-\text{CH}_2\text{OH}$** 

55 Ce premier procédé utilise une solution commerciale molaire de B_2H_6 dans le tétrahydrofurane et réagit à 0°C suivant les deux réactions ci-dessus à 95%.

Ayant eu bien soin de tout sécher avant, on place 0,8 g (3,5 mEq) de $\text{PS}-(\text{CH}_2)_{1,2}\text{COOH}$ dans 35 ml de tétrahydrofurane anhydre pendant 30 minutes ; puis on met le ballon dans un bain à -5°C , -10°C , pendant 1 heure. A l'aide d'une seringue, on injecte ensuite lentement 18 ml d'un mélange B_2H_6 /tétrahydrofurane 1 M, toujours dans le bain à la même température. On laisse agiter pendant 1 heure ; on porte le ballon à 35°C pendant 6 heures, puis à la température ambiante pendant une trentaine d'heures. On additionne enfin un mélange H_2O (50)/tétrahydrofurane (50), on filtre avec de l'eau, on laisse ensuite agiter dans une solution (HCl, 1N, dioxane) pendant 15 heures ; on filtre et on met en suspension dans NaOH 1N, puis plusieurs fois dans NaOH 10^{-2} N pendant 40 heures environ et on filtre avec de l'eau, du méthanol et CH_2Cl_2 .

65

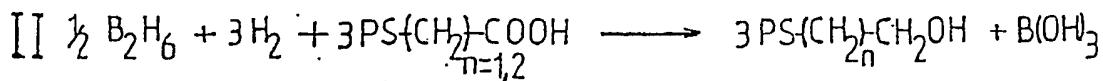
Exemple F2

Préparation des composés PS-(CH₂)_{n=1,2}-CH₂OH

5



10



15

Ce second procédé nécessite la préparation du diborane « *in situ* » par action du borohydrure de sodium (NaBH₄) sur un mélange de trifluorure de bore et de méthoxy-2 éthyl éther (« *diglyme* »), en présence de la résine PS-(CH₂)_{n=1,2}-COOH, suivant les réactions I, puis II et III

20

1 g (4 m^{eq}) de résine bien sèche est mis en suspension dans 20 ml de *diglyme* pendant 1 heure. On introduit, à l'aide d'une fiole, 4,5 ml d'une solution préparée par dissolution de 1 g de NaBH₄ dans 25 ml de *diglyme* (4,7 m^{eq}). On injecte ensuite lentement une solution de [0,75 ml (BF₃, (C₂H₅)-O), 1,25 ml *diglyme*]. Puis on additionne, lentement, à l'aide d'une ampoule, un mélange H₂O (50)/*diglyme* (50). On verse le tout dans 200 ml d'eau. On filtre avec de l'eau, du dioxane, du méthanol et CH₂Cl₂.

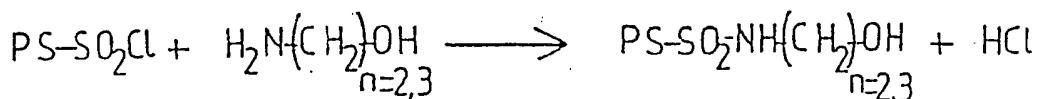
25

Exemple G

30

Préparation du poly(para N-hydroxyéthylsulfamidestyrène) et du poly(para N-hydroxypropylsulfamide styrène)

35



40

On place 5,1 g (20 m^{eq}) de PS-SO₂Cl dans 50 ml de CH₂Cl₂, sous agitation, pendant 1 heure. On ajoute 28 ml (450 m^{eq}) d'éthanolamine ou 35 ml de propanolamine (450 m^{eq}) portés à 50°C, pendant 24 heures. On filtre ensuite avec CH₂Cl₂ et avec de l'eau. On agite pendant 2 heures le produit obtenu dans un mélange HCl 2N (1/4)/H₂O (3/4) ; on filtre et on agite ensuite dans l'eau, le tétrahydrofurane et CH₂Cl₂.

45

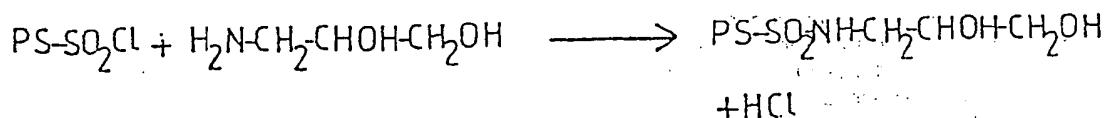
Les rendements sont supérieurs à 90%.

Exemple H

50

Préparation du poly(para N-dihydroxy-1,2 propylsulfamidestyrène)

55



60

On place 4 g (16 m^{eq}) de PS-SO₂Cl + 10 ml de CH₂Cl₂ + 8 ml (130 m^{eq}) d'amino-3 propanediol-1,2 à température ambiante, pendant 1 heure, puis à 50°C, sous agitation pendant 5 heures ; et, enfin, à la

65

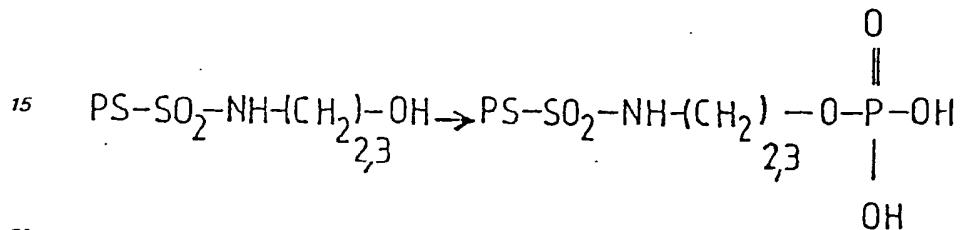
température ambiante, pendant 2 heures ; puis, on filtre avec CH_2Cl_2 et de l'eau ; on agite pendant 2 heures dans HCl (0,3 N), on filtre avec de l'eau et CH_2Cl_2 .

Exemple 1

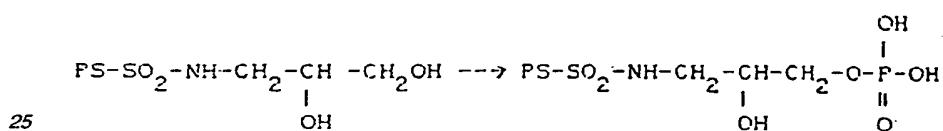
5

Phosphorylation des résines hydroxylées

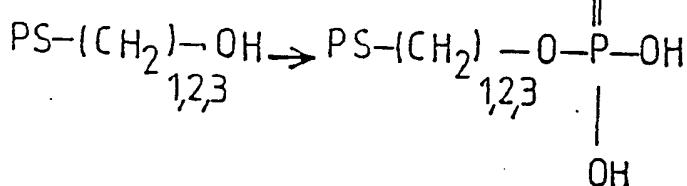
10



20



30



40

45

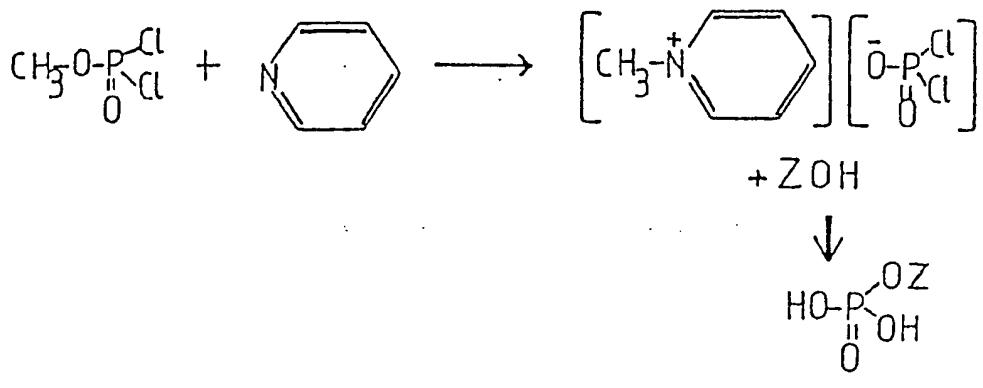
A - Phosphorylation à l'aide du dichlorophosphate de méthyle

50 L'action du dichlorophosphate de méthyle sur la pyridine, puis de leur action sur un alcool a été décrite par J. SMURT et J. CATLIN dans "Tetrahedron Letters", n° 58, pages 5081-82 (1970), puis par M. RUBINSTEIN et A. PATCHORNIK, dans "Tetrahedron Letters", vol. 31, pages 2107-2110 (1975). Dans une première étape, il se forme le sel de N-méthylpyridinium dichlorophosphate qui réagit ensuite sur un alcool.

55

60

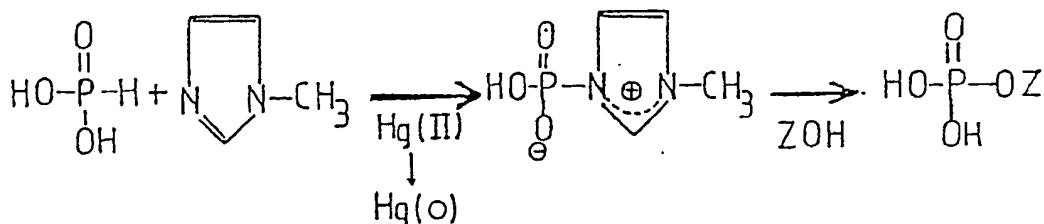
65



Cette méthode a été effectuée sur les deux familles de résines indiquées en tête de cet exemple :
 On place, à 0°C, 50 ml de pyridine anhydre et 5 ml (50 mEq) de dichlorophosphate de méthyle, pendant 1/2 heure. On verse 2 g (environ 10 mEq) de la résine hydroxylée choisie, sous agitation, à la température ambiante, pendant 24 heures. On verse ensuite le tout dans 400 ml de CO₃HNa à 10%, sous agitation, pendant 4 heures ; on filtre ; on met en suspension le produit obtenu dans HCl (1N) puis on filtre et on agite dans l'eau, la dioxane et CH₂Cl₂.

B - Phosphorylation à l'aide de l'acide phosphoreux.

Le principe de cette méthode s'appuie sur l'article de H. TAKAKU ; Y. SHIMADA ; H. OKA, dans "Chem. Pharm. Bull", vol. 21, n° 8, pages 1844-45 (1973)", suivant lequel on utilise l'acide phosphoreux comme agent de phosphorylation. La réaction peut être décomposée en deux stades : tout d'abord l'acide phosphoreux H₃PO₃ sur le N-méthylimidazole en présence de chlorure mercurique HgCl₂, forme le sel de N-phosphoryl-N'-méthylimidazole, qui agit ensuite sur un alcool pour former un phosphate substitué, c'est-à-dire :



Cette méthode a été effectuée sur les deux familles de résines indiquées en tête de cet exemple.

On place 15 ml de N-méthylimidazole (180 mEq), 4,1 g (15 mEq) d'HgCl₂ et 1,5 g (15 mEq) d'H₃PO₃ dans un ballon à 80°C, pendant 2 heures. On ajoute 2 g (environ 10 mEq) de résine hydroxylée, toujours à 80°C, pendant 24 heures. On filtre à l'eau et on verse le tout dans 400 ml de bicarbonate de soude saturé ; on filtre avec de l'eau, du dioxane, du méthanol et CH₂Cl₂.

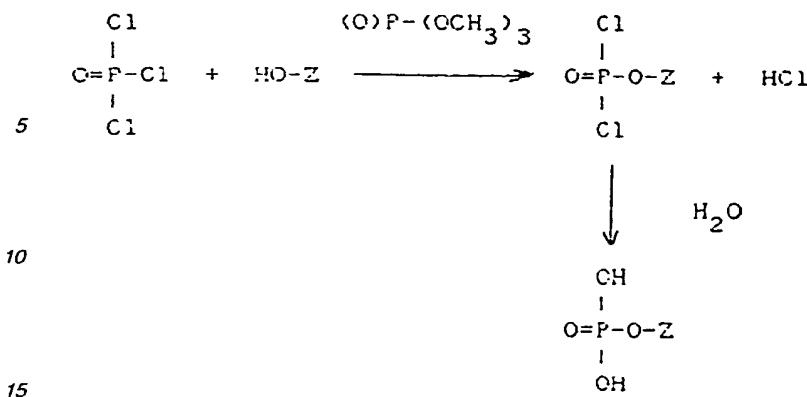
C - Phosphorylation à l'aide de l'oxychlorure de phosphore.

La réaction peut être représentée ainsi :

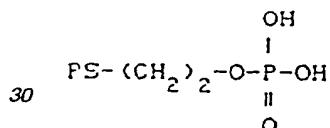
55

60

65



20 Cette méthode a été effectuée sur les trois familles de résines indiquées en tête de cet exemple.
 1 g (5 mèq) de résine hydroxylée est mélangé à 10 ml de $\text{PO}-(\text{OCH}_3)_3$ et à 1,5 g (10 mèq) de POCl_3 ; le tout est porté à 60°C, pendant 24 heures, puis versé dans l'eau et on lave avec le tétrahydrofurane, le méthanol et CH_2Cl_2 .
 25 On a obtenu, en particulier, la transformation du poly(hydroxyéthyl styrène) en son composé phosphorylé dans lequel les groupes désirés

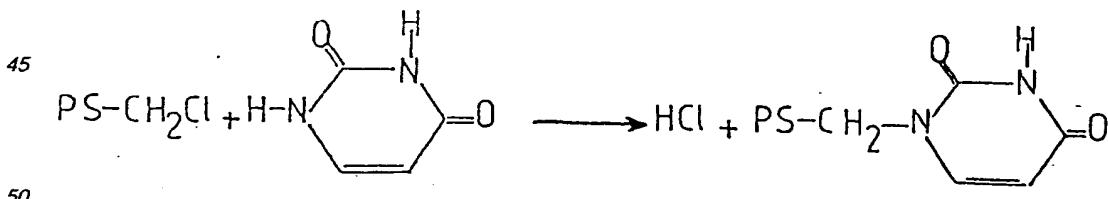


représentent 78% de la masse de la résine.

35 **Exemple 2**

A - Fixation de l'uracile sur le polystyrène chlorométhylé

40



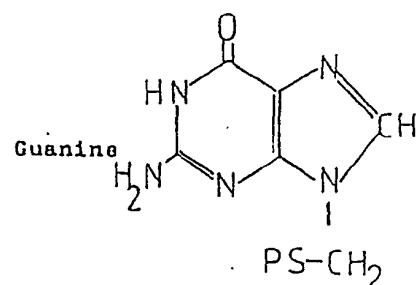
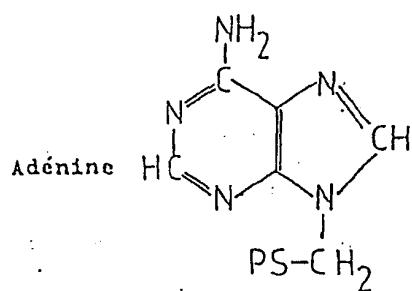
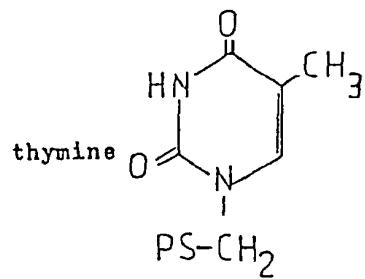
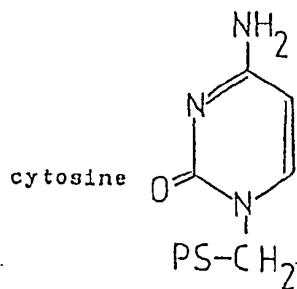
On place 2 g (10,6 mèq) de $\text{PS-CH}_2\text{Cl}$ dans 20 ml de diméthylsulfoxyde anhydre dans un ballon bien sec avec une garde en CaCl_2 ; on ajoute 2,1 g (19 mèq) d'uracile dissous à chaud dans 30 ml de diméthylsulfoxyde, et 4,5 g de CO_3K_2 et 80 ml de diméthylsulfoxyde. On porte le ballon à 40°C sous argon pendant 10 heures. On verse la solution dans 600 ml d'eau glacée que l'on agite pendant 2 heures. On filtre avec de l'eau, des mélanges $\text{H}_2\text{O}/\text{tétrahydrofurane}$ de plus en plus concentrés en tétrahydrofurane, du méthanol et CH_2Cl_2 .

Le taux de substitution du polystyrène est de 59%.

60 **B - Fixation d'autres bases sur le polystyrène chlorométhylé.**

• De la même façon que précédemment, on a fixé, sur la résin $\text{PS-CH}_2\text{Cl}$, dans l diméthylsulfoxyde et en présence de carbonate de potassium, la cytosine, la thymine, l'adénine et la guanine, pour obtenir les résines modifiées respectives suivantes, les taux substitution du polystyrène étant respectivement 53, 39, 74 et 89% :

65



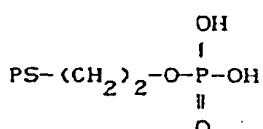
30

• Egalement, on a fixé l'adénine sur la résine PS-CH₂Cl en conduisant la réaction dans l'orthodichlorobenzène, en présence de potasse.

35

Exemple 3

Fixation de bases sur la résine

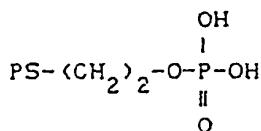


50

On prépare des bases N-hydroxyéthylées en faisant réagir la base choisie avec le carbonate d'éthylène en présence du catalyseur transfert de phase [(C₄H₉)₄N⁺Br⁻] dans le N,N-diméthylformamide anhydre. Il est facile d'obtenir les produits purs par cristallisation.

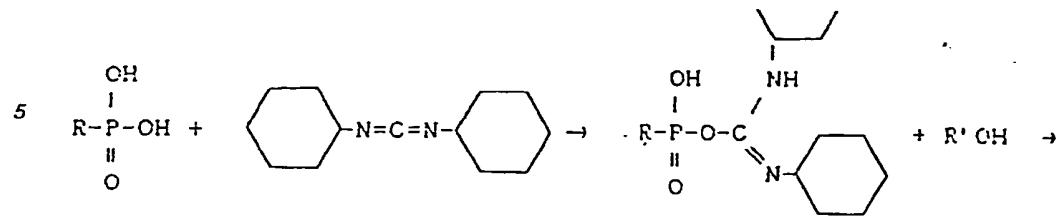
55

Il est possible de condenser ces bases N-hydroxyéthylées avec la résine

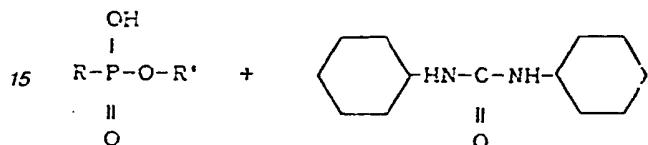


65

à l'aide de la N,N'-dicyclohexylcarbodiimide (D.C.C.I.) dans le N,N-diméthylformamide. Le mécanisme d'action de la D.C.C.I. est le suivant :

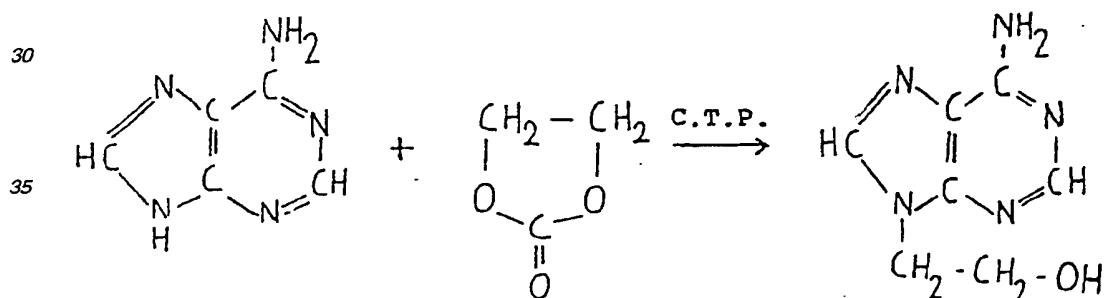


10



20

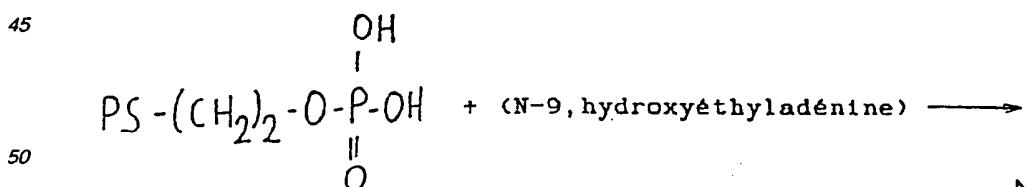
La *N,N*-dicyclohexylurée est infiniment soluble dans le *N,N*-diméthylformamide et l'éthanol à chaud.
 25 • Lorsqu'on utilise l'adénine comme base, le schéma réactionnel est le suivant :



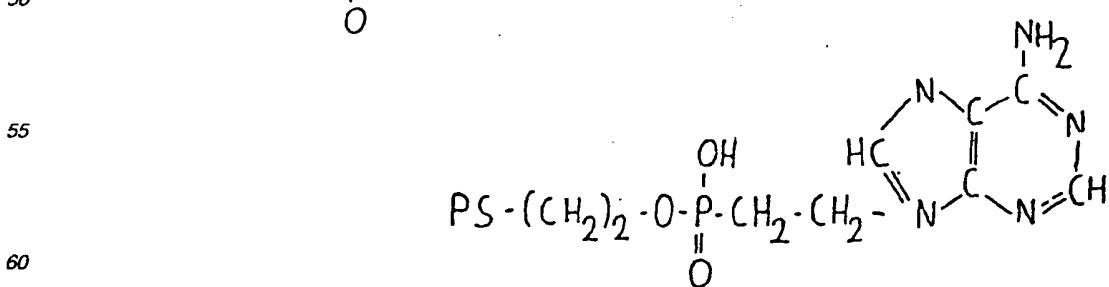
40

(N-9, hydroxyéthyladénine)

45



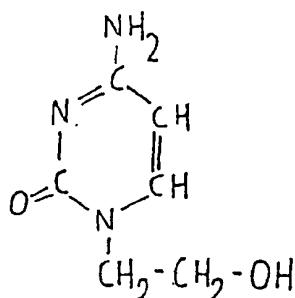
55



On réalise la condensation avec 1 méq/g de substitution en <hydroxyéthylphosphate hydroxyéthyladénine> (soit 39% en masse) sur le polystyrène, tout en laissant 0,9 méq/g de substitution en

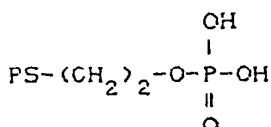
«hydroxyéthylphosphate» (soit 22% en masse).

• Lorsque l'on utilise la cytosine comme base, on commence par préparer la N,1-hydroxyéthylcytosine de formule :



On réalise la condensation de la N, 1-hydroxyéthylcytosine sur

20

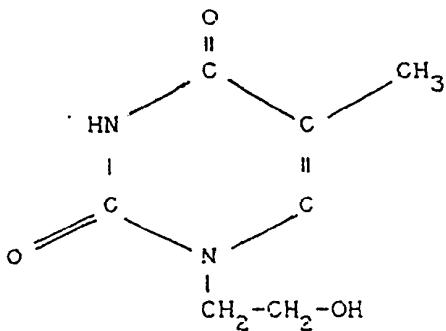


avec 0,95 méq/g de substitution en «hydroxyéthylphosphate hydroxyéthylcytosine» (soit 34% en masse) sur le polystyrène, tout en laissant 1,3 méq/g de substitution en «hydroxyéthylphosphate» (soit 30% en masse)

30

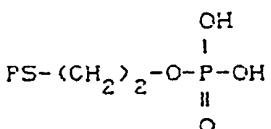
• Lorsqu'on utilise la thymine comme base, on commence par préparer la N,1-hydroxyéthylthymine de formule :

35



On réalise la condensation de la N,1-hydroxyéthylthymine sur

50



avec 0,95 méq/g de substitution en «hydroxyéthylphosphate hydroxyéthylthymine» (soit 12% en masse) sur le polystyrène, tout en laissant 1,8 méq/g de substitution en «hydroxyéthylphosphate» (soit 42% en masse).

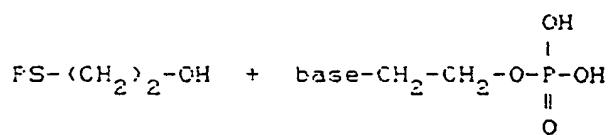
60

Exemple 4

65

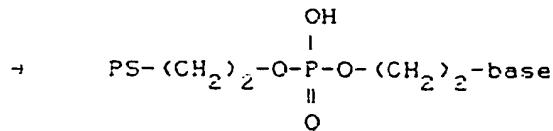
Fixation de bases hydroxyéthylphosphate sur le poly(parahydr xyéthylstyrène)

5



10

15



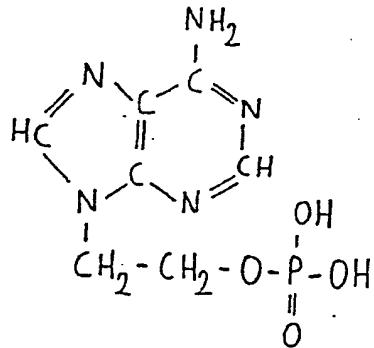
20

Dans le cas où la base est l'adénine, on commence par préparer l'adénine N-9,hydroxyéthyl phosphate de formule :

25

30

35



40

A cet effet, on réalise la phosphorylation, avec POCl_3 , de la N,9-hydroxyéthyladénine, puis on condense le produit obtenu avec le poly(hydroxyéthylstyrène) à l'aide de la N,N'-dicyclohexylcarbodiimide, comme décrit à l'Exemple 3.

45

On a ainsi obtenu 1,03 mEq/g de substitution (analyse identique avec P ou N), soit 40% en masse de la molécule contenant le phosphodiester et l'adénine, le reste de la résine étant constitué par du polystyrène substitué par des groupes hydroxyéthyle et/ou hydroxyméthyle, et par du polystyrène non substitué.

Exemple 5

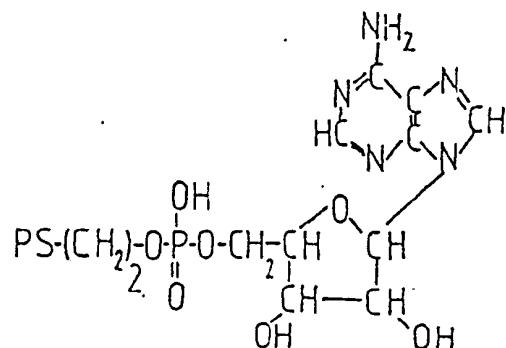
50

Préparation de la résine :

55

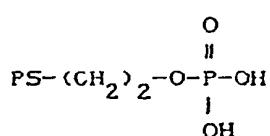
60

65



A : Fixation d'adénosine sur la résine

20



30

La résine (2,5 méq) est mise à gonfler dans 18 ml de D. M. F. On ajoute alors 1,3 g d'adénosine et 10 ml d'eau. Le ballon est porté à 105°C pendant 2 heures et demi. Après 2 évaporations sous vide et remise en suspension dans du D. M. F. anhydre, on ajoute 7 g de DCCI avec 50 ml de D. M. F. anhydre et on laisse l'ensemble 18 heures à 110°C. La résine est successivement lavée avec du D. M. F. et de l'éthanol chaud.

35

La condensation de l'adénosine donne 0,34 méq/g de substitution (soit 16,3%) et 2,54 méq/g de poly(hydroxy éthyl phosphate)styrène (58%).

B : Fixation d'adénosine monophosphate sur PS-(CH₂)₂-OH

40

On procède de la même façon qu'à l'Exemple 5 A, en mettant en contact 0,4 g de résine (2,4 méq) avec 0,9 g d'adénosine monophosphate (2,6 méq).

On obtient ainsi 8% de substitution avec ainsi la même proportion de groupements phosphate, de sucre et de base. Le reste de la résine est constitué de motifs hydroxyle.

45

50

55

60

65

TABLEAU III - RESULTATS DE MICROANALYSE

Exemples	Résines	% C	% H	% O	% N	% Cl	% Na	% S	% P	% Né/g	% de substitution
A	PS-CH ₂ Cl	72	6,1			20,8				5,9	90
C	PS-CH ₂ OH	79,4	7	10		0,5				6,3	84
D (1ère étape)	PS-CH ₂ -C≡N	82,2	6,5	2	8,1	<0,1				5,8	83
D (2ème étape)	PS-CH ₂ -COOH	75,8	6,5	17,6	<0,1	<0,2				5,5	89
E (1ère étape)	PS-CH ₂ -CH ₂ COOC ₂ H ₅	74	7,4	17,9		9,2				2,8	77
E (2ème étape)	PS-(CH ₂) ₂ -COOH	74,1	6,9	16,4							
G	PS-SO ₂ -NH-(CH ₂) ₂ -OH	50	5,8	25	5,21	0,5	13,1			5,1	89
G	PS-SO ₂ -NH-(CH ₂) ₃ -OH	53	6,3	24	4,9	<0,2	12,8			3,7	84
H	PS-SO ₂ -NH-CH ₂ -CH(OH)-CH ₂ OH	46,7	6	30	3,6	<0,2	12,6			3,5	84
F1	PS-(CH ₂) ₂ -OH	80,6	7,9	9,6		0,2				2,6	67
F2	PS-(CH ₂) ₃ -OH	80,2	7,7	8,3		0,3				6,0	88
										5,2	84
1	PS-SO ₂ -NH-(CH ₂) ₂ -O-P(OH) ₂	39,5	5	27,8	4,7	0,6	10,1	7,8	2,5	77	

TABLEAU III (suite) - RESULTATS DE MICROANALYSE

Exemples	Résines	% C	% H	% O	% N	% Cl	% P	méq/g	% de substitution*
1	$\text{PS}-\text{CH}_2-\overset{\text{O}}{\underset{\text{CH}}{\text{ }}}-\text{O}-\text{P}-\text{OH}$	66,3	6,9	16	2,4	0,7	4,3	1,4	30
1	$\text{PS}-\text{(CH}_2)_2-\overset{\text{O}}{\underset{\text{CH}}{\text{ }}}-\text{O}-\text{P}-\text{OH}$	53,8	6,5	24		2,6	10,5	3,4	78
1	$\text{PS}-\text{(CH}_2)_3-\overset{\text{O}}{\underset{\text{CH}}{\text{ }}}-\text{O}-\text{P}-\text{OH}$	61,9	6,6	19,2			7,9	2,55	62
2	PS-CH ₂ -guanine	58,3	4,8	8,2	23,2	5,9		3,3	89
2	PS-CH ₂ -uracile	71,8	5,7	13,1	7,2	1,9		2,6	59
2	PS-CH ₂ -thymine	74,4	6,3	7	4,3			1,6	39
2	PS-CH ₂ -cytosine	70,4	6,4	8,8	9,8	3,4		2,3	53
2	PS-CH ₂ -adénine	63,7	5,2	20,7	5,2			3	74

TABLEAU III (suite) - RESULTATS DE MICROANALYSE

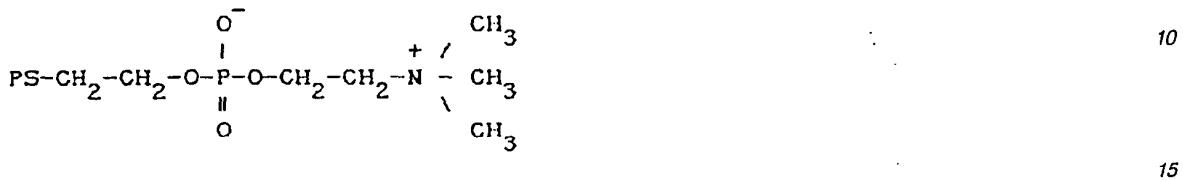
Exemples	Résines PS-(CH ₂) ₂ -O-P-O-W avec W =	%C	%H	%O	%N	%Cl	%P	méq/g	% de substitution
3	-(CH ₂) ₂ -adénine	59,2	7,2	18,3	7	0,3	6	1,1	39 (et 20 en -PO ₄ H ₂)
3	-(CH ₂) ₂ -cytosine	59,3	6,9	19,6	3,9	0,4	6,8	0,93	34 (et 29 en -PO ₄ H ₂)
3	-(CH ₂) ₂ -thymine	63	7	16,6	1,9		7,05	0,69	19 (et 36 en -PO ₄ H ₂)
4	-(CH ₂) ₂ -adénine	63,4	6,4	14,9	7,5	0,1	3,2	1,03	40
5	adénine	A	56,7	7	20,6	2,5	1,2	7,9	0,34
		B	76,1	7,5	12	11,3	0,48	0,17	16 (et 58 en -PO ₄ H ₂)
6A	-CH ₂ -CH ₂ -N ⁺ -CH ₃ CH ₃	a	59,6	7,1	17,8	1,4	1,8	7,4	1,01
		b	56,6	7,8	20,1	2,5	1,9	5,45	1,8
6B	-CH ₂ -NH ₂ COOH		67,7	7	15,2	2,24	0,2	5,0	1,6
									50

* On a reporté ici les % en masse de sites substitués par la fonction désirée.

Exemple 6 : Fixation de composants des phospholipides

A - Fixation de la phosphocholine sur le poly(para hydroxyéthyl styrène)

5

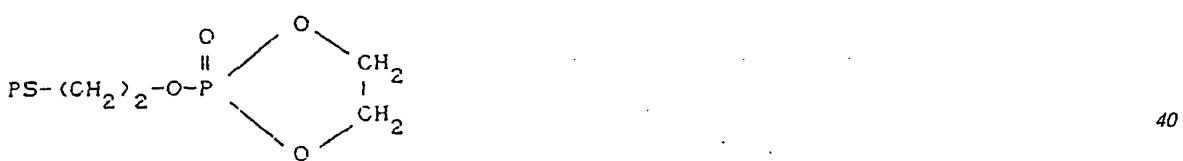


a) Première méthode

Comme il est décrit par H. J. LUCUS et al, « J. Am. Chem. Soc. 72, p 5491 (1950) », la réaction de PCl_3 avec l'éthylène glycol forme le 2-chloro-1,3-2-dioxaphospholane ; après oxydation dans le benzène anhydre, on obtient le 2-chloro-2-oxo-1,3-2-dioxaphospholane :



Ce composé est ensuite condensé à -10°C dans le dichlorométhane avec un polystyrène hydroxyéthyl. On obtient ainsi le motif :



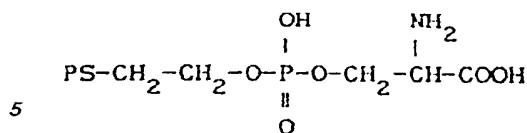
Le cycle est alors ouvert avec une solution à 20% de triméthylamine dans le T. H. F., afin d'obtenir 1 méq/g de substitution (soit 32%).

b) Deuxième méthode

On peut réaliser le même polymère en condensant sur le poly(hydroxyéthyl styrène), le bromoéthyl dichlorophosphate qui est obtenu par phosphorylation du bromoéthanol par l'oxychlorure de phosphore. Le polymère phosphorylé résultant est ensuite substitué par une solution de triméthylamine ; on obtient ainsi 1,8 meq/g de substitution (soit 56% de la masse de résine).

B - Fixation de la phosphoséride sur le poly(para hydroxyéthyl styrène)

55

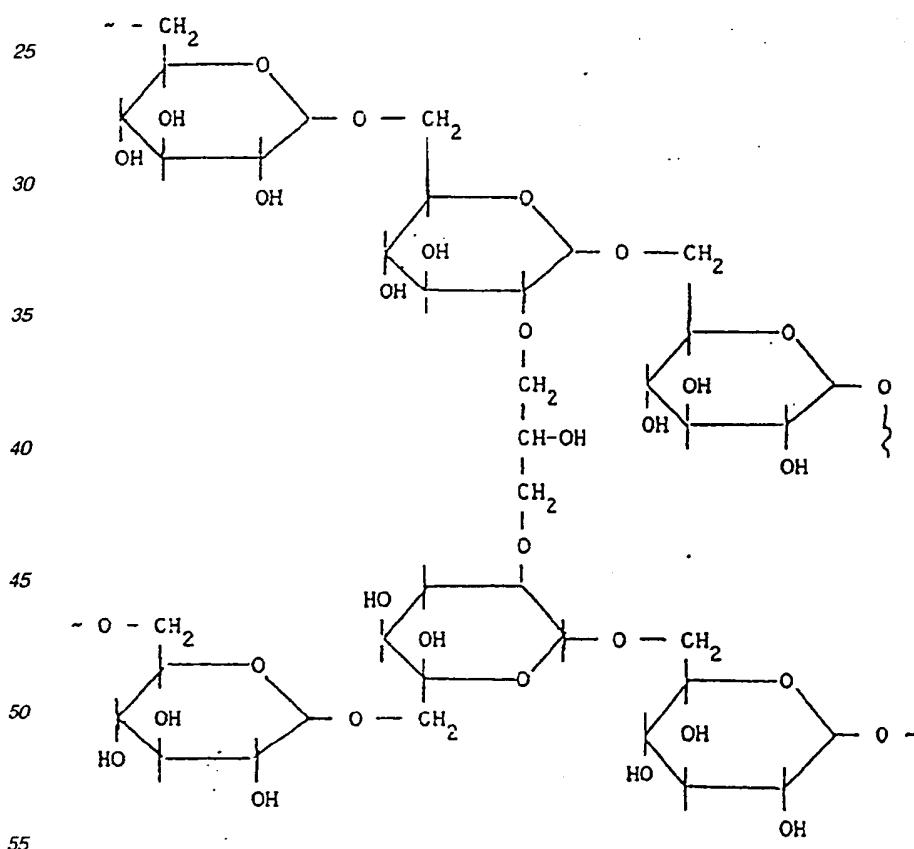


10 La résine (5,5 méq) est mise à gonfler dans 30 ml de N,N'-diméthylformamide (D. M. F.) pendant une heure. 1 gramme de phosphoséroline dans 5 ml d'eau est alors ajouté. On porte la suspension à 100°C pendant 2 heures. Après deux évaporation sous vide et remise en suspension dans le D. M. F. anhydre, 10 g de D. C. C. I. dans 20 ml de D. M. F. anhydre sont additionnés. Après 18 heures à 110°C, la résine est lavée avec de la D. M. F. et de l'éthanol chaud.

15 La condensation de la phosphoséroline donne 1,6 méq/g de substitution (analyse identique pour le phosphore et l'azote), soit 50% de la masse de la résine.

Exemple 7 : Préparation d'une résine carboxyméthyl Sephadex® phosphorylé

20 La résine Sephadex® de base présente la structure chimique suivante :



Elle résulte de la réticulation, par l'épichlorhydrine, d'un dextrane de faible polydispersité. Elle est utilisée ici à l'état en partie substitué par des groupes carboxyméthyle.

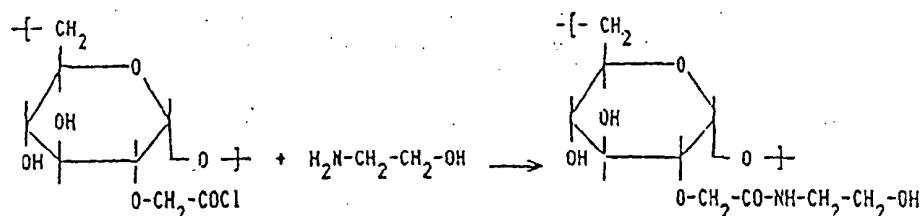
60 Première étape : Préparation d'une résine carboxyméthyl Sephadex® aminohydroxylée.

65

Mode opératoire A : Formation du chlorure d'acide de la résine de départ, puis condensation d'une amine hydroxylée.

10 g de carboxyméthyl Sephadex® réticulé (Pharmacia) - ci-après désigné comme CM Sephadex®, à 4 mEq de COOH/g, sont mis à gonfler dans 150 ml de benzène (solution 1). 4,5 ml de chlorure de thionyle sont mis en solution dans 50 ml de benzène (solution 2). La solution 2 est ajoutée lentement à la solution 1. La température du milieu réactionnel est portée progressivement à une valeur de 50 à 70°C. La réaction dure 24 heures. Le produit est filtré et rincé rapidement avec du benzène sec, puis essoré.

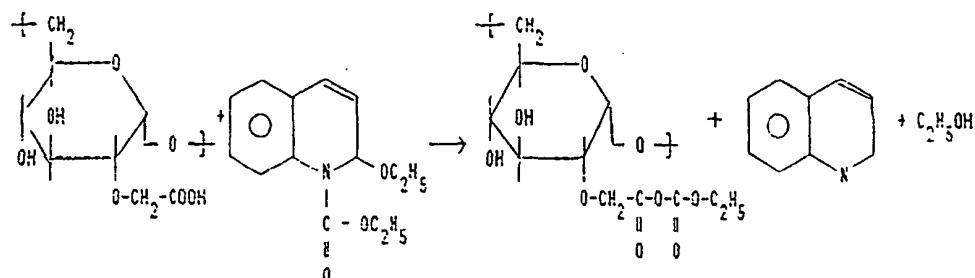
On effectue alors une condensation d'éthanolamine, selon le schéma réactionnel suivant :



10 g du chlorure d'acide du CM Sephadex®, correspondant à environ 40 mEq de chlore, sont placés en suspension dans 150 ml de pyridine. De l'éthanolamine, en excès molaire de 3 par rapport aux fonctions chlorure d'acide (soit 7 ml), est alors ajoutée au milieu réactionnel (résine + pyridine), et la température est portée progressivement à 70°C : à 35-40°C pendant une heure, en faisant suivre par un chauffage à 72°C pendant 24 heures. Le produit est filtré, rincé à l'eau, lavé à l'eau pour hydrolyser les chlorures restants, lavé en solutions H₂O/éthanol de concentrations croissantes en éthanol, puis il est essoré et séché sous vide, à 50°C, jusqu'à poids constant.

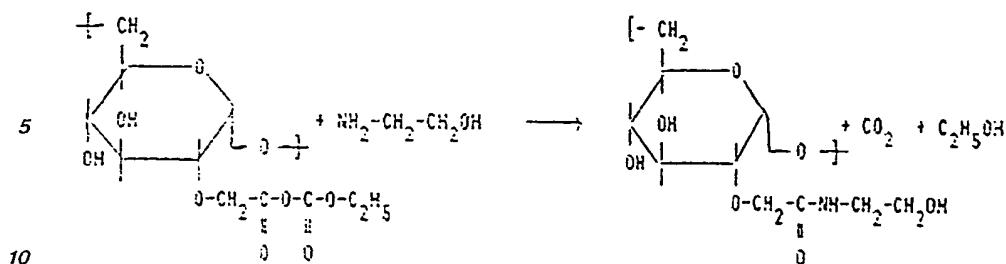
Mode opératoire B : Couplage à la N-éthoxycarbonyl-2-éthoxy-1,2-dihydroquinoléine (EEDQ) puis fixation d'une amine hydroxylée.

Etape 1 : Couplage à l'EEDQ



10 g de CM Sephadex® réticulé sont placés en suspension dans 70 ml d'eau. Le pH est ajusté à 3 par addition d'HCl 1 N. On ajoute alors lentement une solution de 20 g d'EEDQ (ce qui correspond à environ 80 mEq) dans 160 ml d'éthanol. Le milieu réactionnel doit rester sous agitation, à température ambiante pendant 30 minutes.

Etape 2 : Fixation de l'amine



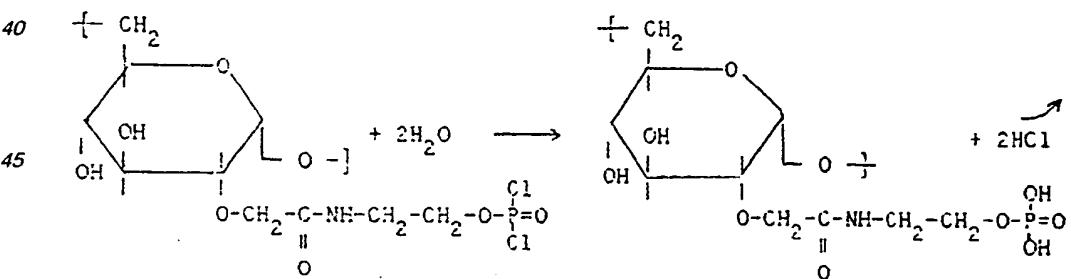
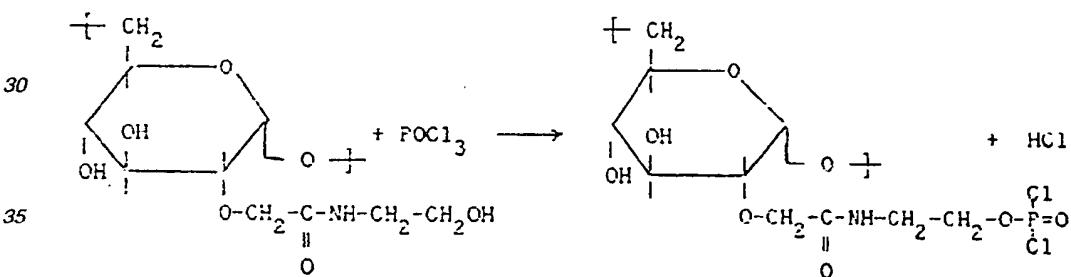
15 80 mEq d'éthanolamine sont alors additionnés au milieu réactionnel précédent (résine-H₂O-EtOH-EEDQ), très lentement, avec contrôle de la stabilité du pH entre chaque ajout. Le pH est contrôlé à une valeur d'approximativement 9,3 pendant toute la durée de la réaction, c'est-à-dire pendant 20 heures, à température ambiante.

20 Le produit est filtré, puis lavé en mélanges H₂O/EtOH de concentrations croissantes en ethanol (jusqu'à 100%), puis au méthanol, avant d'être essoré, puis séché sous vide à 50°C jusqu'à poids constant.

Dans ces deux modes opératoires, on peut conduire la réaction avec d'autres amines hydroxylées, telles que propanolamine et hexanolamine, auquel cas le bras espaceur sera différent.

Deuxième étape : Préparation du composé de l'intitulé (phosphorylation analogue à l'Exemple 1C)

25



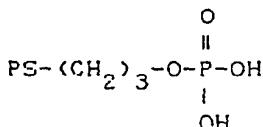
55 10 g de CM Sephadex® aminohydroxylé sec (à 4 mEq/g) sont placés en suspension de triméthylphosphate PO(OCH₃)₃. On laisse gonfler la résine dans le solvant pendant 1 à 2 heures à la température ambiante. Puis de l'oxychlorure de phosphore POCl₃ (45 mEq) est ajouté au milieu résine-solvant. L'ensemble est porté à 60°C, et la durée de la réaction est de 18 heures. Le produit phosphorylé est alors hydrolysé par addition de quelques millilitres d'eau ; il est ensuite filtré et lavé avec des mélanges H₂O/dioxane de concentrations (1)/(2), puis (2)/(1), puis avec du dioxane pur et du méthanol. Le produit obtenu est alors essoré puis séché sous vide à 50°C.

60

Exemple 8 :

Dans cet Exemple, on décrira la courbe de titration qui est représentée sur la figure 1 et qui est obtenue avec une résine

65



5

(substitution en groupements phosphate : 60%), obtenue de la même manière qu'aux Exemples F₂ (pour la fixation du bras espaceur) et 1 (pour la phosphorylation). Le produit titrant est la soude. On constate que la zone de pH qui définit les conditions optimales d'utilisation de cette résine comme support d'échange d'ions est centrée autour de pH 7. Dans ces conditions, une telle résine favorise la séparation de protéines sans risque de dénaturation de ces dernières.

10

Exemple 9 :

15

Cet Exemple illustre l'application de la résine de l'Exemple 8 comme support chromatographique.

Les figures 2 à 5 sont des chromatogrammes obtenus en utilisant la résine de l'Exemple 8 dans une colonne en acier inoxydable de 250 x 4 mm, avec un système de chromatographie liquide haute performance. L'élution des protéines se fait soit en tampon citrate 0,16 M pH = 5, soit en tampon Tris 0,05 M pH = 7,6 et cela à un débit de 0,1 ou 0,2 ml/mn.

20

Cette résine a permis, en particulier, la séparation par chromatographie liquide haute performance d'un mélange constitué de Myoglobine et de Cytochrome C, comme le montre la figure 6.

25

Légendes des figures :

- 2 : Cytochrome C en tampon citrate 0,16 M, pH = 5, débit : 0,2 ml/mn, temps d'élution : 7,96 mn.
- 3 : Cytochrome C en tampon Tris 0,05 M, NaCl de 0 à 2M, pH = 7,6, débit : 0,1 ml/mn, temps d'élution : 68,38 mn.
- 4 : Ribonucléase en tampon citrate 0,16 M, pH = 5, débit : 0,2 ml/mn, temps d'élution : 3,53 mn.
- 5 : Albumine en tampon citrate 0,16 M, NaCl 2 M, pH = 5, débit : 0,1 ml/mn, temps d'élution : 18,5 mn.
- 6 : Cytochrome C + Myoglobine en tampon Tris 0,05 M, pH = 7,6, débit : 0,1 ml/mn, NaCl de 0 à 2 M temps d'élution :

Myoglobine = 14,12 mn ;
Cytochrome C = 71,06 mn.

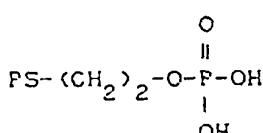
30

35

Exemple 10 :

Cet Exemple illustre l'utilisation comme immunoadsorbant spécifique, de la résine :

40



45

(substitution en groupements phosphate : 70%), obtenue de la même manière qu'aux Exemples F₂ (pour la fixation du bras espaceur) et 1 (pour la phosphorylation).

50

La figure 7 montre l'adsorption d'anticoagulants circulants (A. C. C.) d'un sérum lupique sur une résine porteuse de groupes phosphate. Sur la courbe sont exprimés, en ordonnées, le temps de Céphaline - Kaolin (T. C. K.) en secondes et, en abscisses, la dilution du sérum dans du tampon.

55

L'allongement du temps de coagulation dû aux A. C. C. n'existe plus si le sérum lupique a été au préalable incubé avec la résine. La courbe est alors identique à celle d'un sérum humain normal.

Sur la figure 7 :

- ▲ : Sérum lupique
- △ : Sérum lupique incubé avec la résine de l'invention
- + : Sérum humain normal.

60

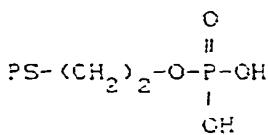
De plus, le taux d'anticorps anti-ADN de ce sérum mesuré par le test de FARR, n'a pas varié indiquant que l'adsorption des A. C. C. sur cette résine est hautement spécifique.

65

Exmpl 11 :

Cet exemple illustre l'utilisation, comme immunoadsorbant spécifique, de la résine :

5



10

(substitution en groupements phosphate: 30%), obtenue de la même manière qu'à l'Exemple 10.

15 La figure 8 montre l'isotherme d'adsorption d'IgG anti-ADN d'un sérum lupique sur une résine porteuse de groupements phosphate. Sur les courbes, sont exprimées, en ordonnées, les concentrations molaires des IgG anti-ADN adsorbées sur la résine à l'équilibre, et, en abscisses, la concentration des mêmes IgG dans le sérum lupique pour différentes quantités de polymère mises en suspension dans le sérum.

20

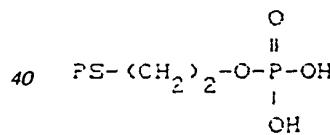
Sur la figure 8 :

• :	322 g de polymère par 1 de sérum
+	215 g " "
◆ :	107 g " "
▲ :	54 g " "

30

Exemple 12 :

35 Cet exemple illustre l'utilisation, comme phase stationnaire en chromatographie d'affinité, de la résine :



45 (substitution en groupements phosphate: 64%), obtenue de la même manière qu'à l'Exemple 10, pour la purification d'un facteur de RNA-Polymérase B requis pour la transcription de l'ADN.

Dans cet exemple, un extrait cellulaire contenant le facteur de transcription UEF du promoteur majeur tardif de l'adénovirus-2 et d'autres polymères biologiques en solution dans un tampon Tris-HCl 50 mM à pH 7,9, 50 mM KCl est déposé à 4°C sur une colonne chromatographique constituée de 300 µl de la résine préalablement équilibrée dans le même tampon.

50 Une élution effectuée avec une solution tampon Tris-HCl 50 mM à pH 7,9, KCl 1 M, permet d'obtenir le facteur UEF à un haut degré de pureté. La caractérisation du facteur est effectuée par deux méthodes :

- électrophorèse en gel de polyacrylamide qui révèle la présence du facteur UEF purifié ;
- mise en évidence de l'activité biologique du facteur UEF selon la méthode décrite par V. Moncollin et Coll., Embo Journal, Vol. 5, page 2577-2584 (1986).

55 Cet exemple démontre que la résine fixe spécifiquement le facteur UEF à l'exclusion des autres constituants du complexe de transcription pourtant présents dans l'extrait cellulaire initial, et illustre les possibilités d'utilisation de la résine en chromatographie d'affinité pour la purification de polymères d'origine biologique.

60

Exemple 13 :

Cet exemple illustre l'utilisation, comme immunoadsorbant spécifique, des polystyrènes phosphorylés obtenus de la même manière qu'à l'Exemple 10.

65 La figure 9 représente l'adsorption des anticorps anti-ADN d'un sérum lupique à quatre dilutions sur des

polystyrènes phosphorylés à différents taux de substitution en groupement phosphate.

Légende de la figure 9 :

Abscisses : taux de substitution en groupements phosphate (%) 5
 Ordonnées : pourcentage d'anticorps anti-ADN adsorbés
 □ : sérum à 100%
 ◆ : sérum à 80%
 ■ : sérum à 60%
 X : sérum à 40%
 10

Les résultats obtenus indiquent qu'il existe un taux de phosphate optimal (voisin de 30%) pour l'adsorption spécifique des anticorps anti-ADN sur ce type de résine.

Exemple 14 :

Cet exemple illustre l'utilisation des polymères synthétisés en tant que supports pour le dosage d'anticorps. Dans cet exemple, les résines obtenues de la même manière qu'à l'Exemple 10 (substitution à 58 ; 64 et 71%) sont incubées pendant 1/2 heure à 4°C avec trois catégories de plasma : la première est constituée de plasma humain normal ; la seconde, de plasma lupique contenant des anticoagulants circulants (A. C. C.) ; et la dernière, de plasma lupique avec anticorps anti-ADN.

Après centrifugation, élimination du surnageant et lavages des polymères en tampon borate 0,1 M - sérum albumine bovine (BSA) 0,2% (pH = 8,4), on ajoute à la résine une solution d'anticorps anti-Fc humain radiomarqué à l'iode 125. Après 4 heures à 4°C sous agitation, on effectue les mêmes opérations de lavages que précédemment. La résine est alors introduite dans un compteur gamma.

Les quantités d'anticorps anti-Fc humain fixées sur les résines sont alors plus importantes dans le cas des incubations avec les plasmas lupiques (figure 10), notamment avec ceux contenant des A. C. C.. Ceci vérifie bien que les anticorps lupiques sont adsorbés spécifiquement par leur fragment Fab, laissant ainsi leur fragment Fc libre.

La quantification des anticorps fixés spécifiquement est alors directement possible. De plus, le dosage des anticorps présents dans le plasma des malades lupiques est ainsi effectué à l'aide de ces résines.

Légende de la figure 10 :

Ordonnées : pourcentage d'IgG anti-Fc adsorbées
 □ : résine à 71% de groupes phosphate 35
 □ : résine à 58% de groupes phosphate
 □ : résine à 64% de groupes phosphate

Revendications

1 - Polymère dérive d'un polymère ou copolymère réticulé du styrène, ou d'un dextrane réticulé, caractérisé par le fait que la chaîne du polymère ou copolymère de base est substituée par un ou plusieurs groupes, identiques ou différents, appartenant aux catégories suivantes :

-Z-A₁ ;
 -Z-A₂ ;
 -Z-A₁-Z'-A₂ ;
 -Z-A₁-A₃-A₂ ;
 -Z-A₁-A₄

où :

- Z représente une chaîne d'espacement ;
- Z' représente une chaîne de liaison ;
- A₁ représente un reste phosphate ;
- A₂ représente le reste d'une base purique ou d'une base pyrimidique ;
- A₃ représente un reste de sucre ; et
- A₄ représente un reste d'une molécule intervenant dans la structure polaire des divers phospholipides.

2 - Polymère selon la revendication 1, caractérisé par le fait que Z est choisi parmi les restes :

- -(CH₂)_n- , n valant de 1 à 6, éventuellement rendu hydrophile par remplacement d'au moins un H par un OH ; ou
- -SO₂-NH-(CH₂)_m- , m valant de 1 à 6, le reste -(CH₂)_m-étant éventuellement rendu hydrophile par remplacement d'au moins un H par un OH ; et

• dans le cas de la modification d'un dextrane réticulé, également $-\text{CH}_2-\text{C}(\text{O})-\text{NH}-(\text{CH}_2)_q-$,

q valant de 1 à 6, le reste $-(\text{CH}_2)_q-$ étant éventuellement rendu hydrophile par remplacement d'au moins un H par un OH.

5 3 - Polymère selon la revendication 2, caractérisé par le fait que Z est choisi parmi les restes $-\text{CH}_2-$; $-(\text{CH}_2)_2-$; $-(\text{CH}_2)_3-$; $-\text{SO}_2-\text{NH}-(\text{CH}_2)_{20,3}-$; $-\text{SO}_2-\text{NH}-\text{CHOH}-$; et $-\text{SO}_2-\text{NH}-\text{CH}_2-\text{CHOH}-\text{CHOH}-$; et, dans le cas de la modification d'un dextrane réticulé, également, $-\text{CH}_2-\text{C}(\text{O})-\text{NH}-(\text{CH}_2)_2-$.

10 4 - Polymère selon l'une des revendications 1 à 3, caractérisé par le fait que Z' représente $-(\text{CH}_2)_p-$, p valant de 1 à 6, ce reste étant éventuellement rendu hydrophile par remplacement d'au moins un H par un OH.

5 - Polymère selon l'une des revendications 1 à 4, caractérisé par le fait que A_2 représente le reste d'une base purique choisie parmi l'adénine et la guanine, ou le reste d'une base pyrimidique choisie parmi la cytosine, la thymine et l'uracile.

15 6 - Polymère selon l'une des revendications 1 à 5, caractérisé par le fait que A_3 représente le reste d'un pentose, et, notamment, du D-ribose ou du 2-désoxy-D-ribose, relié par son groupement $-\text{CH}_2-$ au reste phosphate

7 - Polymère selon l'une des revendications 1 à 6, caractérisé par le fait que A_4 représente une molécule estérifiée de choline, d'éthanolamine, de sérine, de glycérol ou d'inositol.

20 8 - Polymère selon l'une des revendications 1 à 7, caractérisé par le fait que le polymère de base est un polymère ou un copolymère réticulé du styrène et que la substitution de la chaîne du polystyrène s'effectue en position para du noyau phényle.

9 - Polymère selon l'une des revendications 1 à 8, caractérisé par le fait que le polymère de base est un polymère ou un copolymère réticulé du styrène et que chaque groupe phényle non impliqué dans la réticulation peut porter un substituant tel que défini à la revendication 1.

10 - Polymère selon l'une des revendications 1 à 9, caractérisé par le fait que le polymère de base est un polymère ou un copolymère réticulé du styrène et qu'il a été réticulé avec au plus 50% en poids d'au moins un monomère de réticulation, comme le divinylbenzène.

11 - Polymère selon l'une des revendications 1 à 10, caractérisé par le fait qu'il résulte de la modification d'un polystyrène de base se présentant sous la forme de billes d'une dimension voisine de 50 μm .

12 - Polymère selon l'une des revendications 1 à 7, caractérisé par le fait qu'il résulte de la modification d'un dextrane réticulé par l'épichlorhydrine, ledit dextrane portant éventuellement des substituants carboxyméthyle.

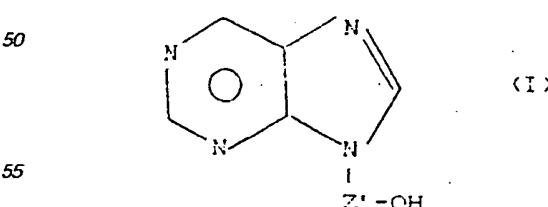
13 - Procédé de préparation du polymère dérivé du (co)polymère réticulé du styrène, ou du dextrane réticulé, tel que défini à l'une des revendications 1 à 12, caractérisé par le fait qu'il comporte la fixation sur le polymère ou copolymère réticulé de base (polystyrène ou dextrane), en une ou plusieurs étapes, un reste $-Z-\text{OH}$, ou, dans le cas du polymère ou copolymère du styrène, d'un reste $-Z-X$ (où X représente un halogène et Z est tel que défini à la revendication 1), puis

40 (I) dans le cas où l'on a fixé un reste $-Z-X$, la réaction du polystyrène ainsi modifié avec une base purique ou pyrimidique, afin de former le substituant $-Z-A_2$;

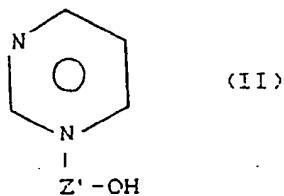
(II) dans le cas où l'on a fixé un reste $-Z-\text{OH}$,

(IIa) la phosphorylation du polymère ou copolymère ainsi modifié, afin de former le substituant $-Z-A_1$; puis

45 • lorsque l'on souhaite former le substituant $-Z-A_1-Z'-A_2$, la réaction du reste $-Z-A_1$ avec une base purique modifiée, schématisée par la formule :



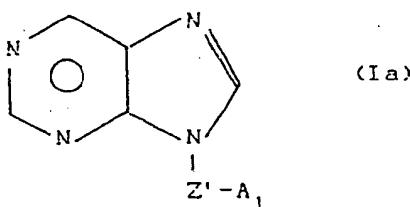
ou avec une base pyrimidique modifiée schématisée par la formule :



5

10

- lorsque l'on souhaite former le substituant $-Z-A_1-A_3-A_2$, la réaction du reste $-Z-A_1$ avec un nucléoside de formule $-A_3-A_2$, résultant de la liaison de l'azote 9 d'une base purique ou de l'azote 1 d'une base pyrimidique avec le carbone 1' d'un sucre ;
- lorsque l'on souhaite former le substituant $-Z-A_1-A_4$, la réaction du groupement $-Z-A_1$ avec une molécule intervenant dans la structure polaire des divers phospholipides ; ou bien
- (IIb) lorsque l'on souhaite former directement le substituant $-Z-A_1-A_3-A_2$, la réaction du polymère ou copolymère ainsi modifié avec un nucléoside monophosphate de formule $A_1-A_3-A_2$;
- (IIc) lorsque l'on souhaite former le substituant $-Z-A_1-Z'-A_2$, la réaction du polymère ou copolymère ainsi modifié avec une base purique transformée, schématisée par la formule :

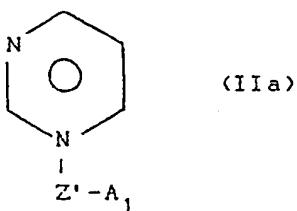


25

30

et qui est obtenue par phosphorylation de la base purique modifiée de formule (I), ou avec une base pyrimidique transformée, schématisée par la formule :

35



40

45

et qui est obtenue par la phosphorylation de la base pyrimidique modifiée de formule (II) ; ou bien

- (IIId) lorsque l'on souhaite former le substituant $-Z-A_1-A_4$, la réaction du polymère ou copolymère ainsi modifié avec un reste A_4 phosphorylé.

50

14 - Procédé selon la revendication 13, caractérisé par le fait qu'on utilise, comme polymère de départ, un polystyrène réticulé, et qu'on commence par fixer sur ledit polystyrène le radical $-CH_2-X$ en faisant réagir ledit polystyrène avec un halométhyl méthyl éther en présence de chlorure stannique.

55

15 - Procédé selon la revendication 13, caractérisé par le fait qu'on utilise, comme polymère de départ, un polystyrène réticulé, et qu'on commence par fixer sur ledit polystyrène le radical $-CH_2-OH$, en faisant réagir, en présence d'un catalyseur transfert de phase, la résine obtenue par le procédé selon la revendication 13 avec l'acétate de potassium, puis en hydrolysant l'acétate obtenu par la potasse concentrée.

55

16 - Procédé selon la revendication 13, caractérisé par le fait qu'on utilise, comme polymère de départ, un polystyrène réticulé, et qu'on commence par fixer sur ledit polystyrène, le radical $-CH_2-CH_2-OH$,

60

- en faisant réagir la résine obtenue par le procédé selon la revendication 13 avec le cyanure de sodium, en présence d'un catalyseur transfert de phase, pour obtenir le substituant $-CH_2-C\equiv N$;

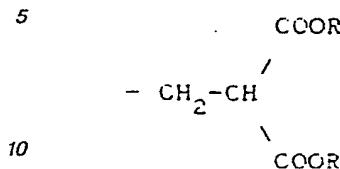
• puis en faisant réagir le polystyrène ainsi modifié avec l'acide chlorhydrique en milieu alcoolique, afin d'obtenir le substituant $-CH_2-COOH$;

• puis en réduisant par le diborane afin d'obtenir le substituant $-CH_2-CH_2-OH$.

65

17 - Procédé selon la revendication 13, caractérisé par le fait qu'on utilise, comme polymère de départ,

un polystyrène réticulé, et qu'on commence par fixer sur ledit polystyrène, I radical -CH₂-CH₂-CH₂-OH, • en condensant un malonate d'alkyle sur la résine obtenue par le procédé selon la revendication 13, afin d'obtenir le substituant :



(R étant un reste alkyl) ;

- puis, en hydrolysant la fonction diester ainsi obtenue pour donner une fonction diacide à laquelle on fait subir une décarboxylation en milieu acide, afin d'obtenir le substituant $-\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-COOH}$;
- puis en réduisant par le diborane afin d'obtenir le substituant $-\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH}$.

18 - Procédé selon la revendication 13, caractérisé par le fait qu'on utilise, comme polymère de départ, un polystyrène réticulé, et qu'on commence par fixer sur ledit polystyrène, le radical $-\text{SO}_2\text{-NH-(CH}_2\text{)}_2$ ou $-\text{OH}$,

- en faisant agir l'acide chlorosulfonique sur le polystyrène de départ, de façon à obtenir le substituant $-\text{SO}_2\text{Cl}$,
- puis, en faisant agir l'éthanolamine ou la propanolamine sur le substituant précité.

19 - Procédé selon la revendication 13, caractérisé par le fait qu'on utilise, comme polymère de départ, un polystyrène réticulé, et qu'on commence par fixer sur ledit polystyrène, le radical $-\text{SO}_2\text{-NH-CH}_2\text{-CHOH-CH}_2\text{OH}$.

- en faisant réagir l'acide chlorosulfonique sur le polystyrène de départ, de façon d'obtenir le substituant $-\text{SO}_2\text{Cl}$;
- puis, en faisant agir l'amino-3 propanediol-1,2 sur le substituant précité.

20 - Procédé selon la revendication 13, caractérisé par le fait qu'on utilise, comme polymère de départ, un dextrane réticulé éventuellement partiellement substitué par des groupes carboxyméthyle, et qu'on y fixe le radical $-\text{NH}-(\text{CH}_2)_q-\text{OH}$, q allant de 1 à 6, par réaction avec un halogénure de thionyle puis par réaction avec une amine de formule $\text{OH}-(\text{CH}_2)_q-\text{NH}_2$, ou bien à l'aide d'un agent de couplage, par condensation avec ladite amine hydroxylée.

21- Procédé selon l'une des revendications 13 à 20, caractérisé par le fait qu'on réalise la phosphorylation à l'aide du dichlorophosphate de méthyle, de l'acide phosphoreux, ou de l'oxychlorure de phosphore, et notamment à l'aide de l'oxychlorure de phosphore.

22 - Procédé selon l'une des revendications 13 à 21, caractérisé par le fait qu'on prépare les bases modifiées des formules (I) ou (II) dans lesquelles $Z' = -CH_2-CH_2-$ en faisant réagir ladite base avec le carbonate d'éthylène en présence d'un catalyseur transfert de phase.

23 - Procédé selon l'une des revendications 13 à 22, caractérisé par le fait qu'on réalise la réaction du reste $-Z-A_1$ sur les bases modifiées des formules (I) ou (II) à l'aide d'un agent de couplage, tel que la N,N'-dicyclohexylcarbodiimide.

24 - Procédé selon l'une des revendications 13 à 22, caractérisé par le fait qu'on prépare une base modifiée de formule (Ia) ou (IIa) en phosphorylant avec POCl_3 la base correspondante de formule (I) ou (II), puis on condense ladite base de formule (Ia) ou (IIa) sur le substituant -Z-OH à l'aide d'un agent de couplage, tel que la N,N'-dicyclohexylcarbodiimide.

25 - Utilisation du polymère dérivé d'un polymère ou copolymère réticulé du styrène, ou d'un dextrane réticulé, tels que définis à l'une des revendications 1 à 12, comme phase stationnaire en chromatographie d'échange d'ions.

26 - Utilisation du polymère dérivé d'un polymère ou copolymère réticulé du styrène, ou d'un dextrane réticulé, tels que définis à l'une des revendications 1 à 12, comme phase stationnaire en chromatographie d'affinité.

27 - Utilisation selon la revendication 26, pour réaliser des épurations sélectives des différents types d'anticorps développés par les malades lupiques.

28 - Utilisation selon l'une des revendications 25 et 26, pour la purification d'enzymes, de co-enzymes ou de complexes enzymatiques, admettant comme substrats, l'ADN, l'ARN et les nucléotides.

29 - Utilisation selon l'une des revendications 25 et 26 pour la purification à partir de divers extraits plasmatiques, des facteurs de la coagulation sanguine.

30 - Utilisation du polymère dérivé d'un polymère ou copolymère réticulé du styrène, ou d'un dextrane réticulé, tels que définis à l'une des revendications 1 à 12, pour la purification des molécules d'origine biologique, telles que les protéines intervenant au cours du processus de la coagulation sanguine, et dans des systèmes d'analyse biologique, tels que RIA, ELISA, électrophorèse, immunoélectrophorèse mono- et bi-dimensionnelle, électrofocalisation.

31 - Utilisation selon la revendication 30, pour réaliser les dosages des différents types d'anticorps lupiques, et, notamment, le dosage des anticoagulants circulants et/ou des anti-phospholipides.

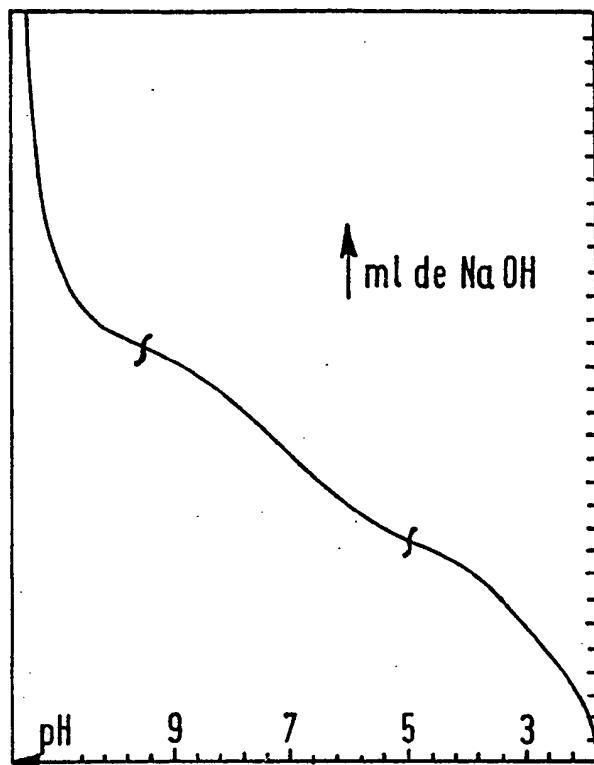


FIG.1

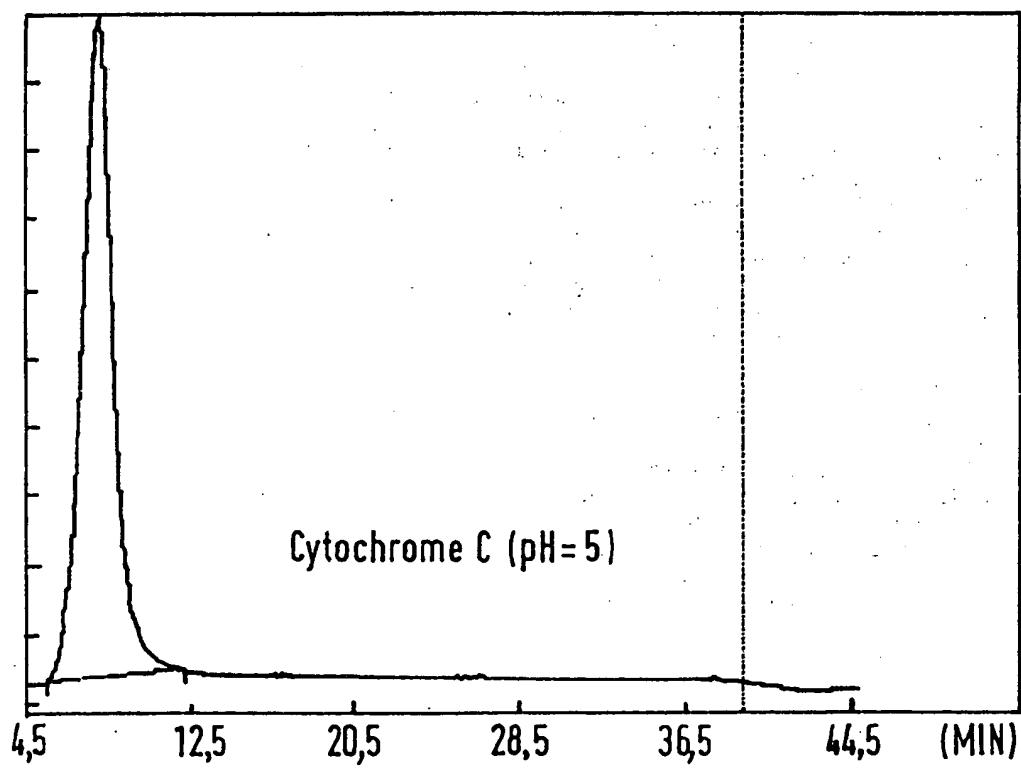


FIG.2

FIG.3

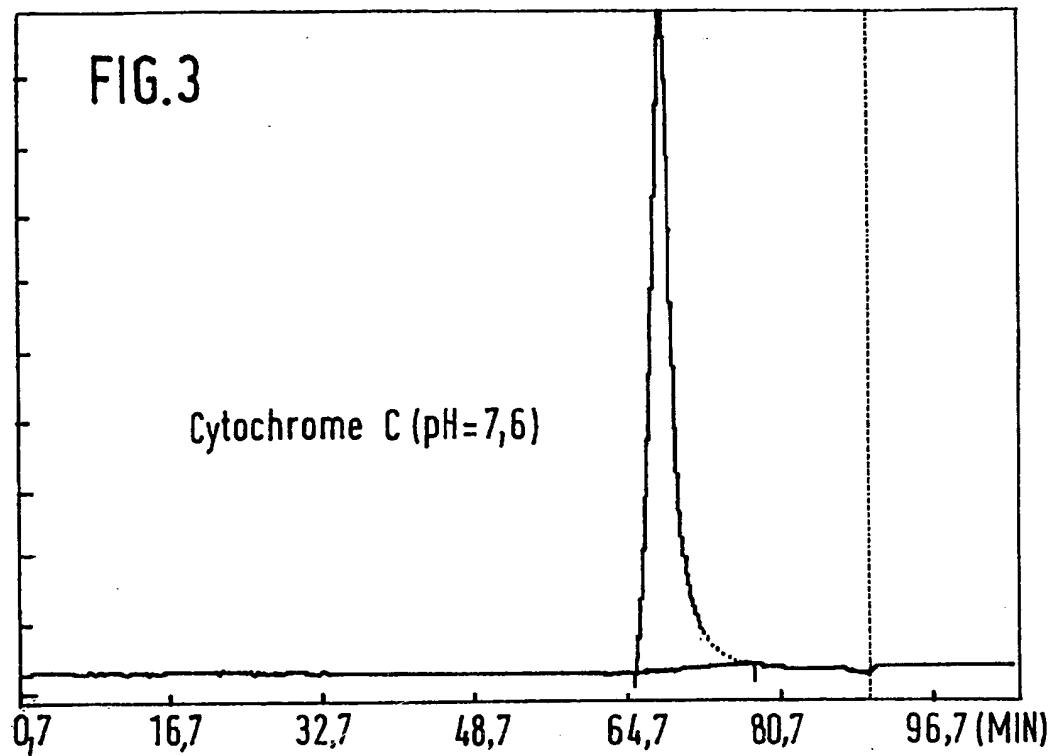


FIG.4

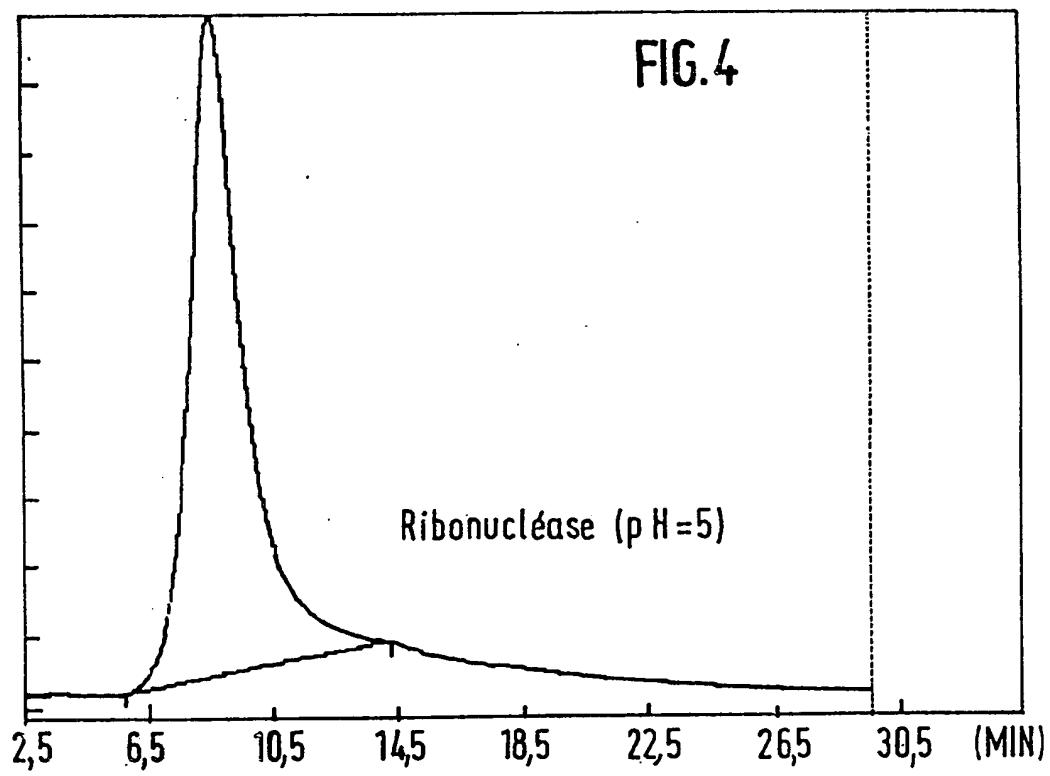


FIG.5

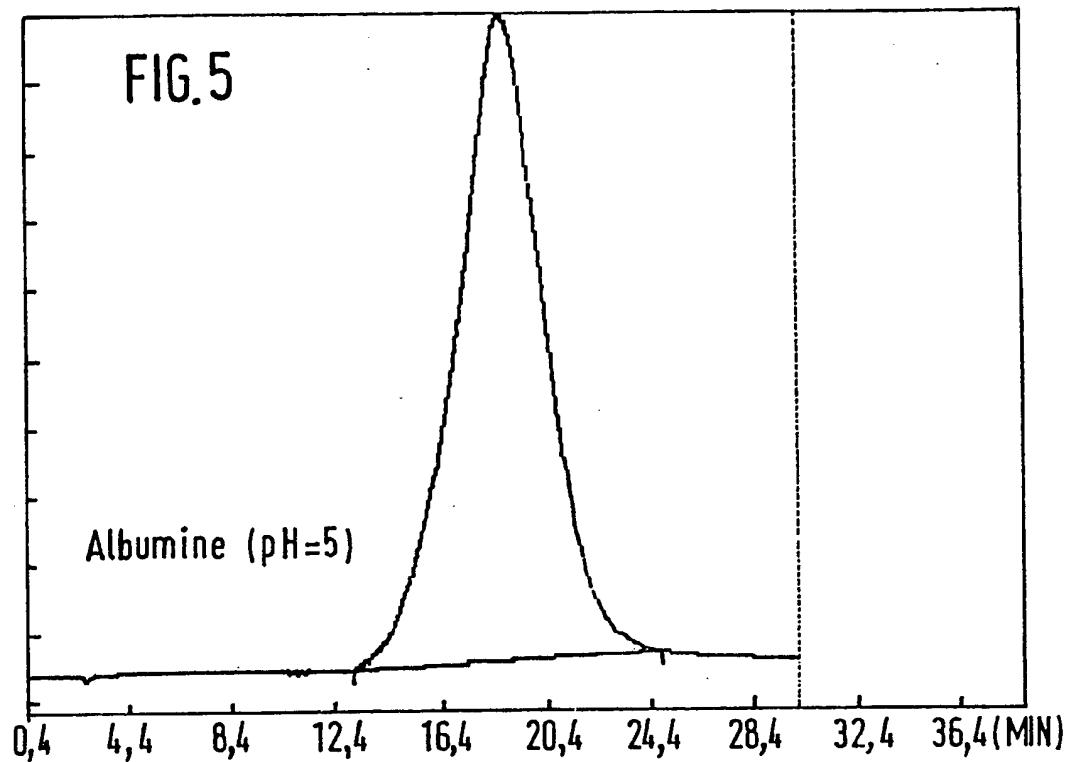
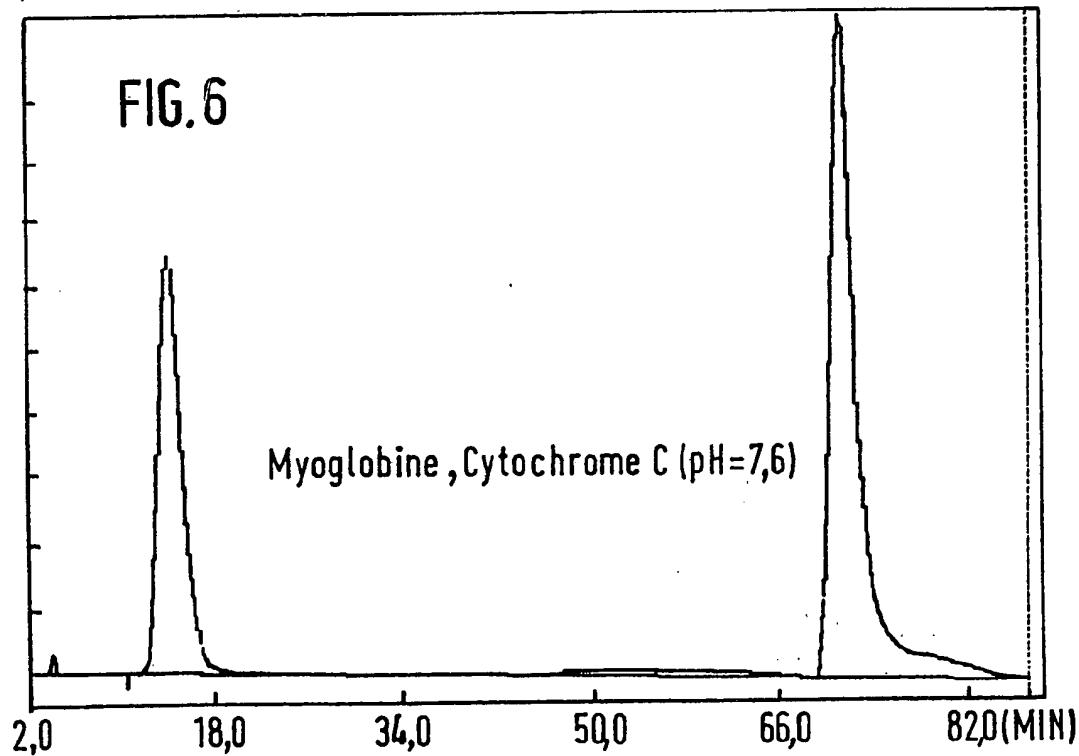
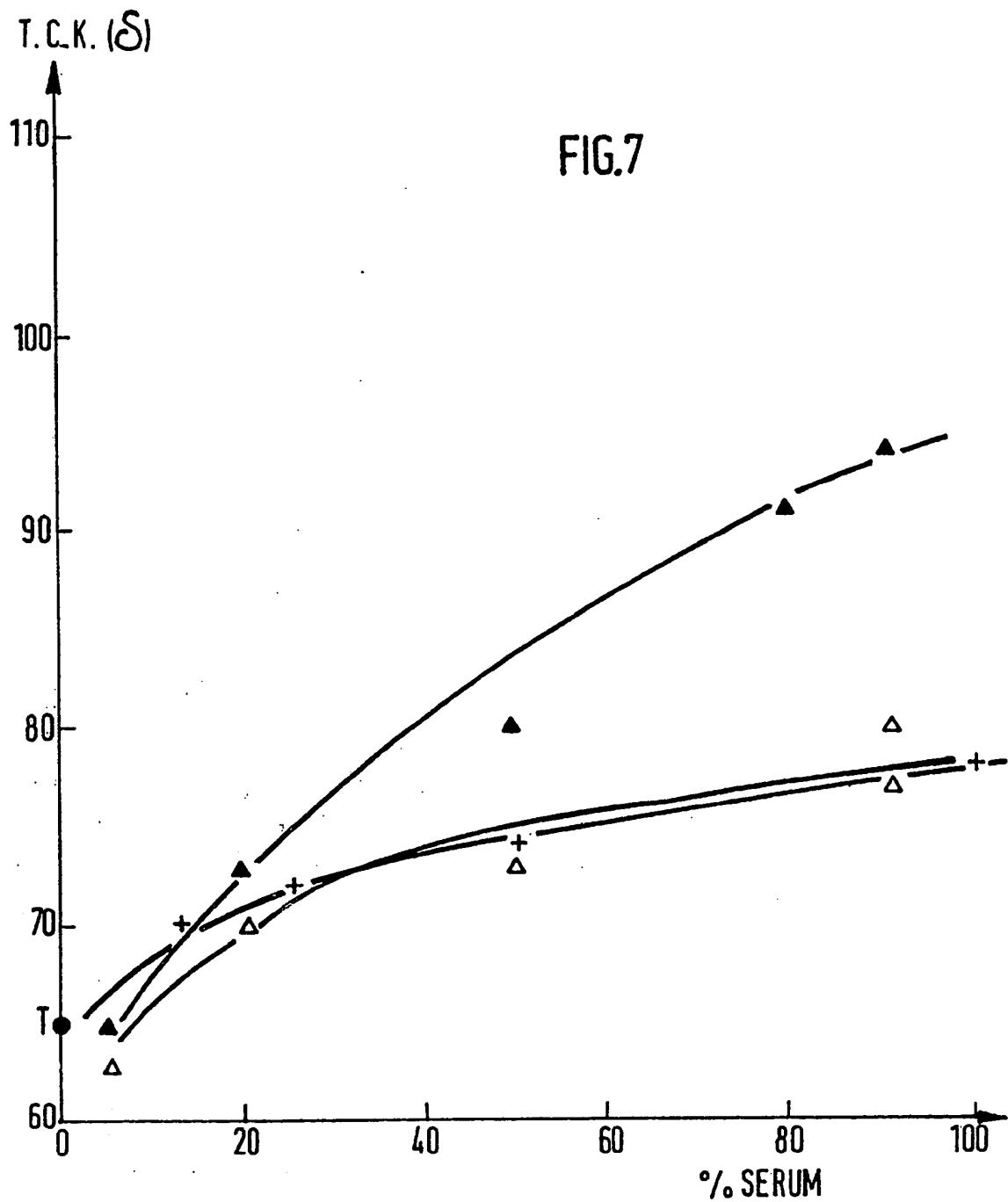
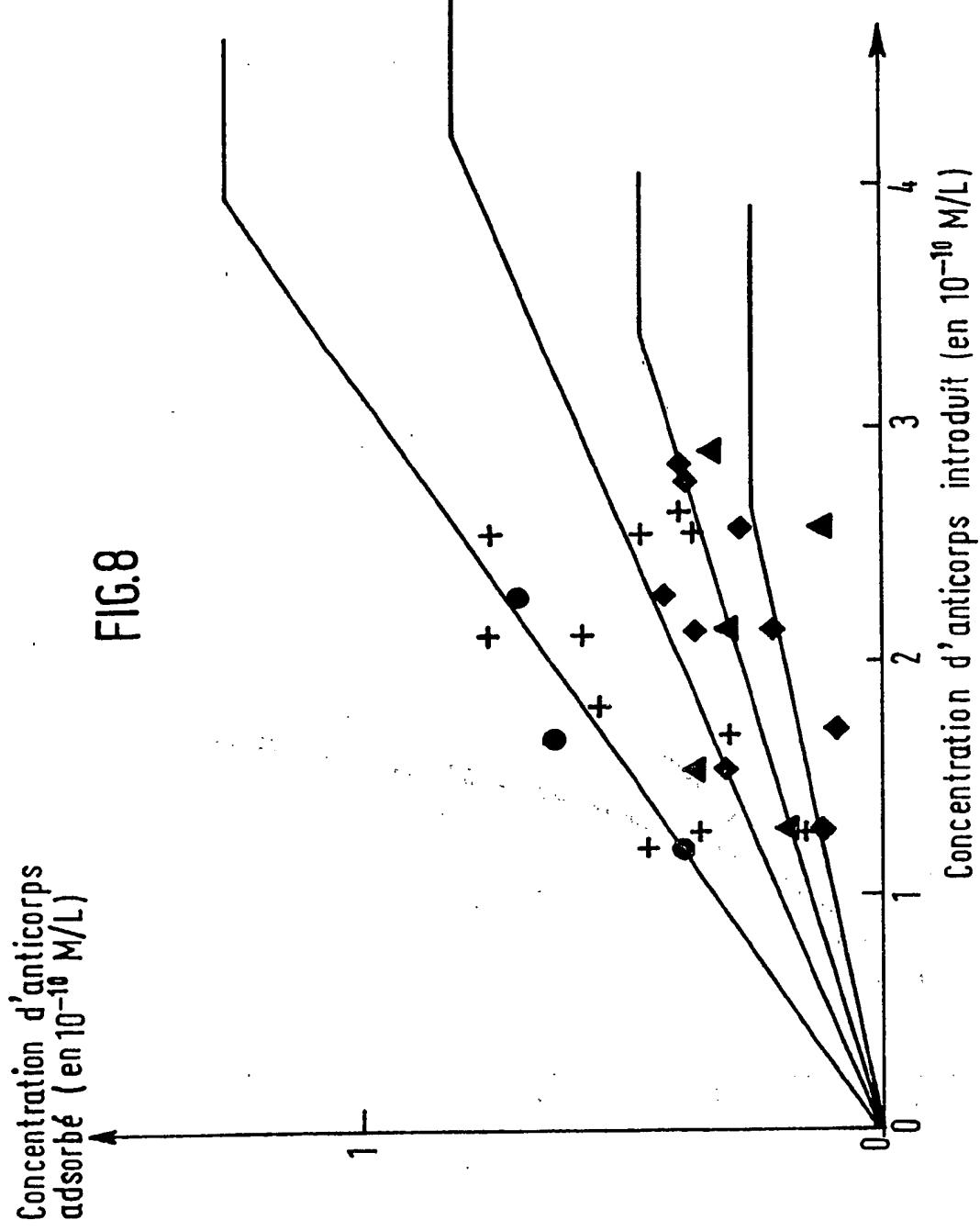


FIG.6







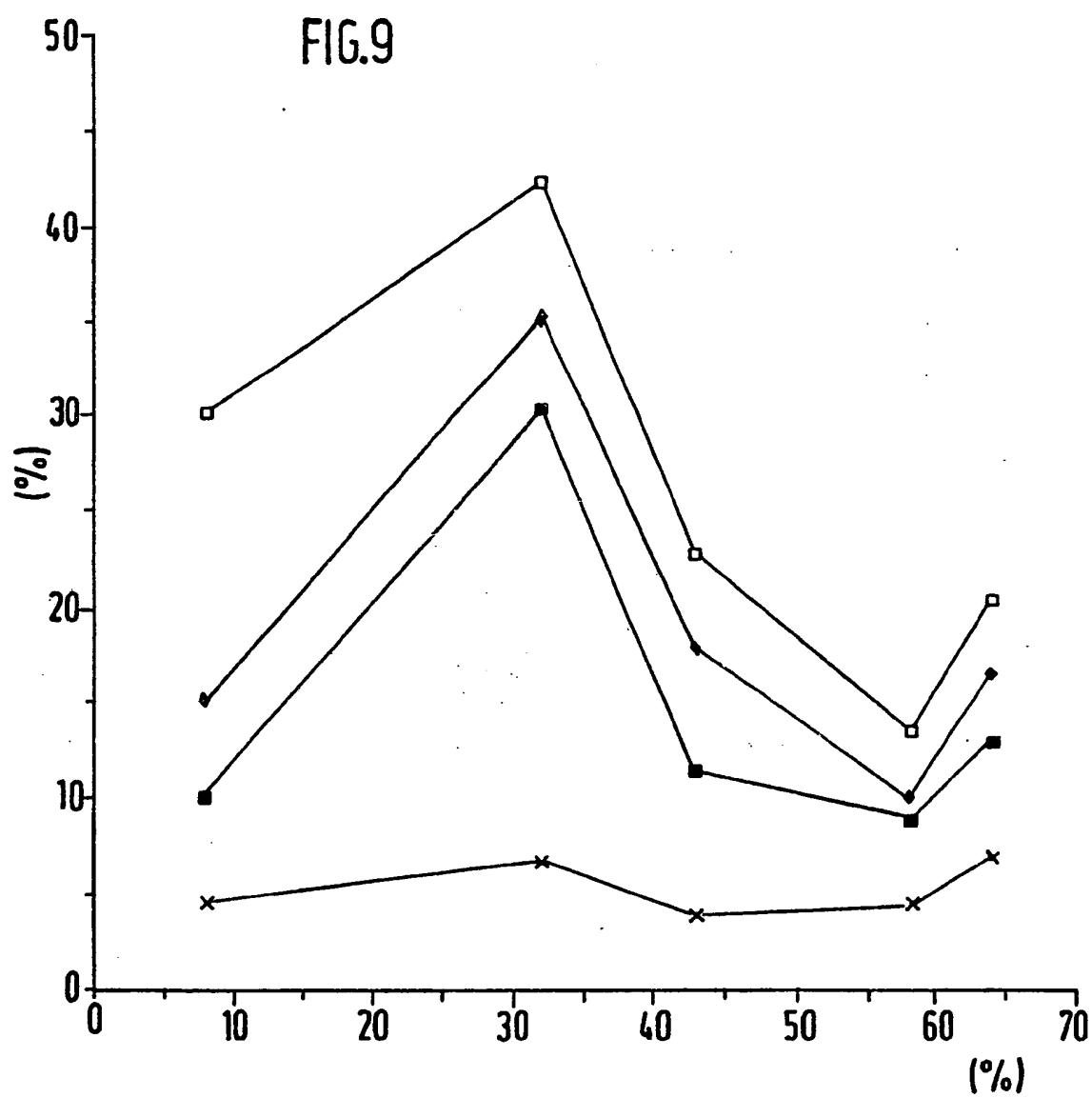
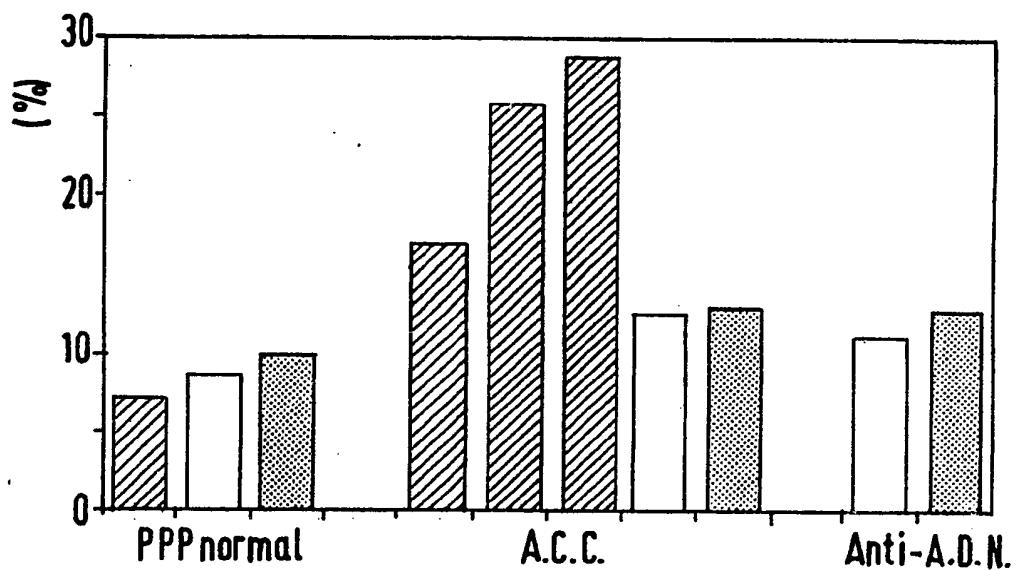


FIG.10







Europäisches Patentamt
European Patent Office
Office européen des brevets



11 Numéro de publication:

0 304 377 A3

12

DEMANDE DE BREVET EUROPEEN

21 Numéro de dépôt: 88402127.0

51 Int. Cl.5: C08F 8/40, C08F 8/30,
C08F 8/34, B01J 39/20

22 Date de dépôt: 18.08.88

30 Priorité: 21.08.87 FR 8711813

43 Date de publication de la demande:
22.02.89 Bulletin 89/08

84 Etats contractants désignés:
AT BE CH DE ES FR GB GR IT LI LU NL SE

88 Date de publication différée du rapport de recherche: 13.11.91 Bulletin 91/46

71 Demandeur: CENTRE NATIONAL DE LA RECHERCHE SCIENTIFIQUE
15, quai Anatole France
F-75007 Paris(FR)

72 Inventeur: Letourneau, Didier
32 Allée de la Clairière
F-93600 Aulnay(FR)
Inventeur: Douzon, Colette née Agnellet
6 Rue Taclet
F-75020 Paris(FR)
Inventeur: Mignonney, Véronique née Touze
19 Rue des Callais
F-95600 Eaubonne(FR)
Inventeur: Muller, Daniel André
3 Impasse Guynemer
F-95230 Soisy-sous-Montmorency(FR)
Inventeur: Jozefowicz
65, 2ème Avenue
F-60260 Lamorlaye(FR)

74 Mandataire: Le Brusque, Maurice et al
Cabinet Harlé et Phélip 21, rue de la
Rochefoucauld
F-75009 Paris(FR)

54 Polymères dérivés de polystyrènes et dextranes réticulés, leurs procédés de préparation et leurs applications pour l'analyse et la purification de molécules d'origine biologique.

EP 0 304 377 A3

57 Ces résines dérivées d'un (co)polymère réticulé du styrène, ou d'un dextrane réticulé, comportent une chaîne de (co)polymère, substituée par un ou plusieurs groupes, identiques ou différents, appartenant aux catégories suivantes : -Z-A₁ ; -Z-A₂ ; -Z-A₁-Z'-A₂ ; -Z-A₁-A₃-A₂ ; -Z-A₁-A₄, où Z = chaîne d'espacement, Z' = chaîne de liaison, A₁ = reste phosphate, A₂ = reste de base purique ou pyrimidique, A₃ = reste de sucre, et A₄ = reste d'une molécule intervenant dans la structure polaire des divers phospholipides. Elles sont applicables pour l'analyse et la purification de molécules d'origine biologique, notamment comme phase stationnaire en

chromatographie d'échange d'ions et d'affinité, en particulier pour réaliser le fractionnement de mélanges de protéines. Leur interaction avec des protéines, notamment les anticorps anti-ADN et anti-phospholipides présents dans le sérum des patients atteints de LED, les rend applicables à des opérations d'épuration sélective des différents types d'anticorps développés par les malades lupiques.



RAPPORT DE RECHERCHE
EUROPEENNE

Numéro de la demande

EP 88 40 2127

DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS			
Catégorie	Citation du document avec indication, en cas de besoin, des parties pertinentes	Revendication concernée	CLASSEMENT DE LA DEMANDE (Int. Cl.5)
A	US-A-3 838 043 (CROOK et al.) * Colonne 3, lignes 20-70 * - - -	1	C 08 F 8/40 C 08 F 8/30 C 08 F 8/34 B 01 J 39/20
A	AU-A-5 336 14 (ASAHI KASEI KOGYO) - - -		
A	US-A-3 951 744 (RÖDER et al.) * Revendications * - - - -	1	
Le présent rapport de recherche a été établi pour toutes les revendications			
Lieu de la recherche	Date d'achèvement de la recherche	Examinateur	
La Haye	25 juillet 91	MEULEMANS R.A.M.G.G.	
CATEGORIE DES DOCUMENTS CITES			
X: particulièrement pertinent à lui seul		E: document de brevet antérieur, mais publié à la date de dépôt ou après cette date	
Y: particulièrement pertinent en combinaison avec un autre document de la même catégorie		D: cité dans la demande	
A: arrête-plan technologique		L: cité pour d'autres raisons	
O: divulgation non-écrite		-----	
P: document intercalaire		-----	
T: théorie ou principe à la base de l'invention		8: membre de la même famille, document correspondant	